



جامعة الإسكندرية  
كلية الزراعة - سابة باشا  
قسم وقاية النبات

# مكافحة الآفات PEST CONTROL

((الدروس العملية))

*Plant Protection Department*

((2012))

## Pest control / مكافحة الافات

### Introduction: مقدمة

يتواجد تقربياً على سطح الكرة الأرضية أكثر من مليون نوع حشرى منهم ١٠،٠٠٠ نوع آكلة للنباتات من بينها ٧٠٠ نوع منتشر عالمياً وتسبب ضرر إقتصادى.

يعتقد ان الانسان خلق منذ حوالي مليون سنة بينما تواجدت الحشرات منذ اكثر من ٢٥٠ مليون سنة.

استخدم الانسان القديم عدة وسائل للتخلص من الحشرات كانت معظمها بدائية مثل اشعاله للاخشاب واستخدام روث الحيوان وتغطية الجسم بالطمى والأتربة لطرد الحشرات الواحدة مقلدين بذلك الخنازير والجاموس وسجل المؤرخون استخدام المبيدات منذ القدم حيث سجل المؤرخ هومر في عام ١٠٠٠ قبل الميلاد حرق الكبريت الخام كمادة مدخنة للتخلص من الحشرات كما سجل كليني استخدام بعض المواد ذات الأصل الطبيعي مثل استخدام مرارة السحالى الخضراء وبعض المستخلصات الطبيعية للدخان والفلفل وكذلك ماء الصابون أو الطلاء الابيض وبعض الاصباغ.

مع بداية الحرب العالمية الثانية ١٩٤٥م كانت المبيدات محددة وتحصر في الزرنيخ ، الكبريت ، النيكوتين ، الروتينون ، البيرثرم ، بعض الزيوت النباتية ، (الكريوليت  $\text{Na}_3\text{AlF}_6$ ) ، سيانيد الهيدروجين

مع بداية العصر الحديث للمبيدات من بعد الحرب العالمية الثانية ابتداء بخلق ال Mode Of Action (أو تختصر MoA) تؤثر المبيدات الحشرية على الحشرات وطريقة التأثير تسمى Mode Of Action (أو تختصر MoA) وهي تفسر كيفية التأثير على الاهداف الحيوية المتخصصة داخل الكائن الحي سواء كانت بروتين حيوي او انزيم او بعض الخلايا الحية.

## بعض المعلومات والمصطلحات الهامة في مجال مكافحة الافات

### الافة او مسبب الضرر : Pest

وهي اي كائن حي يسبب اضرارا للانسان او ممتلكاته او اي شئ خاص به او هي اي كائن حي يتواجد في المكان الغير مناسب في الوقت الغير مناسب وتسبب ضرر للانسان على اختلاف انواعها ( سواء كان انسان او حيوان او نبات او كائنات حية دقيقة ).

### مكافحة الافات : Pest control

يقصد بها العمل على الحد من او تقليل الضرر الذي تحدثه الافة ونخصها هنا في هذا المقرر ( بالحشرات ) وذلك بإبعادها او منها من الوصول الى العائل او بتهيئة ظروف غير مناسبة لتكاثرها او باعدامها ولكن مما بلغت العملية المستخدمة الا انه ينجو عدد من الافراد تعاود النشاط والتكاثر عندما تحسن الظروف التي تناسبها ولذلك نقوم بقدر الامكان على عدم توافر هذه الظروف في البيئة المحيطة بها حتى يمكن اجراء عملية المكافحة والحسنة في اضعاف اطوارها لتكون عملية المكافحة عملية ووادية بالغرض .

### التحمل : Tolerance

ويعني قدرة الكائن الحي على تحمل تركيز معين من مادة سامة سواء كان التركيز مرتفعا او منخفضا.

### الحساسية : Susceptibility

تعرف السلالة الحساسة بأنها تلك السلالة التي لا يتحمل معظم افرادها تركيزات مرتفعة من المبيد المختبر فقتل غالبية الافراد فيها بتركيزات منخفضة ولا تحتوى الافراد الحساسة في تركيبها الوراثي على الجينات Genes الخاصة بالمقاومة وعلى ذلك تكون الحساسية صفة وراثية اصلية فيها و تستعمل هذه السلالات لقياس اي تغير يحدث في درجة تحمل سلالة اخرى من نفس النوع لنفس المبيد .

## المقاومة : Resistance

وهي تلك السلالة التي تحتوى على الجينات الخاصة بالمقاومة والتى يتحمل معظم افرادها تركيزات عالية من المبيد دون ان تقتل فى حين ان هذه التركيزات يمكنها ابادة معظم او كل افراد السلالة الحساسة من نفس النوع .

## المقاومة المشتركة : Cross resistance

وهي تعنى مقاومة سلالة من الحشرات لمبيد معين دون ان تكون الاجيال السابقة لهذه السلالة قد عولمت بهذا المبيد من قبل ولكنها تعرضت لفعل مبيد اخر من نفس المجموعة او مجموعة قريبة الشبه منها وقد قسمت المبيدات الحشرية الى عدة مجموعات تحتوى كلا منها على عدد من المبيدات فاذا كانت السلالة الحشرية مقاومة لاحدهما فانها تكون مقاومة تلقائيا للمبيدات الاخرى من نفس المجموعة.

## المقاومة المنعكسة : Reversed resistance

وهي ارجاع حالة الحساسية فى الحشرات لفعل المبيدات نتيجة توقف استعمال مبيد معين لفترة ما و اذا توقف استعمال المبيد لفترة معينة تزداد نسبة الافراد الحساسة فيحدث انخفاض فى مقاومة السلالة لفعل المبيد ويستمر ذلك حتى تصبح السلالة حساسة لعدم تعرضها للمبيد مرة اخرى ويكون الانعكاس بطينا او سريعا تبعا لنوع المبيد ونوع الافرة ودرجة المقاومة التى كانت عليها السلالة قبل توقف استعمال المبيد وتكون السلالة بعد انعكاس المقاومة اكثر استعدادا لسرعة اكتساب صفة المقاومة عن السلالة الحساسة اصلا .

## المقاومة السلوكية : Behaviorist resistance

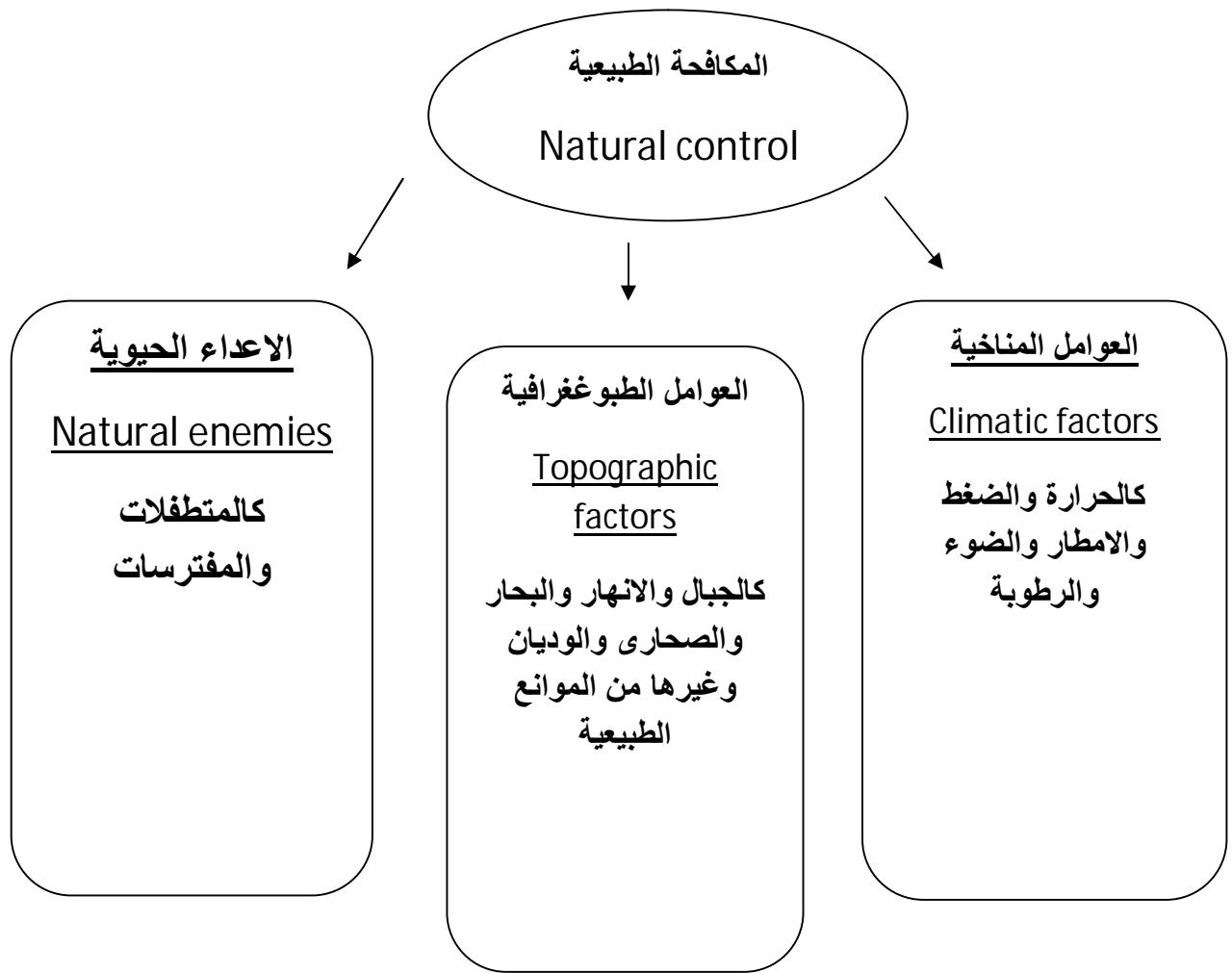
وهي المقاومة التى تنتج من حدوث تغير فى سلوك افراد السلالة الحشرية مما يجعل فى استطاعة هذه الافراد تقادى التركيزات المرتفعة من المبيد دون ان يحدث لها ضرر لأنها لا تلامسه او تتعرض لجزء صغير منه فليست المقاومة السلوكية نتيجة تفاعلات كيموجيبية خاصة وبذلك تحمل افراد السلالة للمبيد لا تتغير ولكن تظهر صفة المقاومة لهذه السلالة نتيجة للسلوك غير الطبيعي لافرادها مثل عزوفها عن تناول غذائها بمجرد شعورها بطعم المبيد او رائحته .

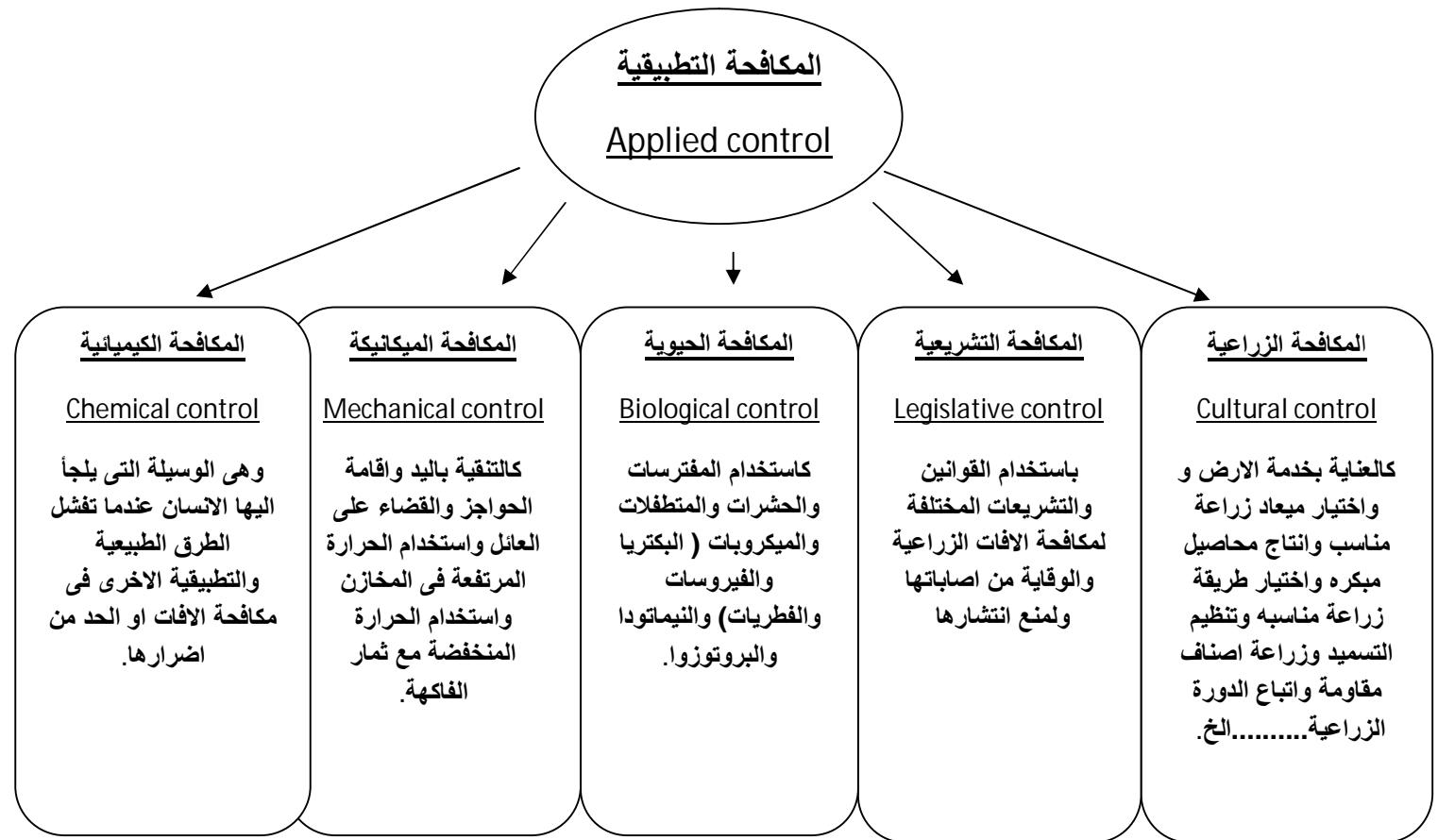
## مبيدات الافات: Pesticides

هى عباره عن مواد او مخاليط من عدة مواد تستخدم لمنع او قتل او ابعاد او تقليل ضرر الافات اينما وجدت .

## انواع او طرق المكافحة المعروفة : Types of control:

- A. المكافحة الطبيعية : Natural control  
B. المكافحة التطبيقية : Applied control





## تصنيف المبيدات

### تصنيف المبيدات بعدة طرق :

- تصنیف حسب الآفة المستهدفة ، مبيد حشري ، مبيد فطري ، مبيد عنكبوت.....
- تصنیف حسب الشكل النهائي للمبيد ، مبيد سائل على شكل مستحلب مركز (EC) ، مبيد قابل للبلل (WP) .....
- تصنیف حسب سمیة المبيد ، مبيد سام جدا ، مبيد متوسط السمیة ، مبيد خفیف السمیة .....
- تصنیف حسب طریقة تصنیعها ، مثل مبيدات مستخلصة طبیعیا ، أو من مرکبات غير عضویة أو مواد عضویة

- تصنیف حسب طریقة عمل المبید ، مبید جهازی او بالملامسة
- تصنیف حسب المجامیع ، مبید حشري فسفوري ، مبید حشري بیرثرویدی ، مبید فطري من مجموعة الترايازول.

### والیکم نبذه عن کل تصنیف:

#### ١) تصنیف المبیدات حسب الافة المستهدفة على النحو التالي :

- المبیدات الحشرية
- المبیدات الفطرية
- مبیدات الاعشاب
- مبیدات العناكب
- مبیدات النيماتودا
- مبیدات البكتيريا
- مبیدات القوارض
- مبیدات الواقع

المعرفة بهذا التصنیف يفید البائع والمزارع أثناء نقل وتخزين المبیدات.

#### ٢) تصنیف حسب الشكل النهائي للمبید

تصنیف المبیدات حسب شکلها النهائي الى الكثير من الاشكال أهمها :

- مبید على هيئة سائل مركز قابل للاستحلاب (EC)
- مسحوق قابل للبلل (WP)
- حبيبات قابلة للبلل (WG) أو (WDG)
- محبيبات (GR)
- مسحوق قابل للذوبان (SP)
- مركز معلق (SC)
- مستحلب زيتی في ماء (EW)

المعرفة بهذا التصنیف يفید البائع والمزارع بخطورة بعض الاشكال والحذر عند التعامل معها فمثلا بعض الانواع السائلة على شكل (EC) تحتاج الى معاملة خاصة كونها من الممكن ان تكون قابلة للاشتعال .

وبشكل عام تخزن المبیدات السائلة أسفل المبیدات الأخرى لتجنب التلوث في حالة انسكاب المبید .

٣) تصنيف المبيدات حسب سميتها  
صنفت منظمة الصحة العالمية (WHO) المبيدات على النحو التالي :

						التصنيف	الجرعة القاتلة النصفية للفئران LD <sub>50</sub> ملغم / كجم من وزن الجسم
عن طريق الجلد		عن طريق الفم					
سائل	صلب	سائل	صلب				
٤٠ أو أقل	١٠ أو أقل	٢٠ أو أقل	٥ أو أقل	خطر جدا		Ia	
٤٠٠-٤٠	١٠٠-١٠	٢٠٠-٢٠	٥٠-٥	خطر		Ib	
-٤٠٠ ٤٠٠	-١٠٠ ١٠٠	-٢٠٠ ٢٠٠	٥٠٠-٥٠	متوسط الخطورة		II	
اكثر من ٤٠٠	اكثر من ١٠٠	اكثر من ٢٠٠	اكثر من ٥٠٠	قليل الخطورة		III	

وأهمية هذا التصنيف يساعد المزارع في معرفة خطورة المبيد ، كما يساعد الجهات المختصة في وضع علامات تحذيرية خاصة على ملصق العبوة .  
أمثلة على هذه المبيدات

المبيدات الخطيرة جدا ( Ia ) مثل التيمك ( Aldicarb ) ، البراثيون ، الفوسفوميدون وجميعها ممنوعة في المملكة وتشمل أيضا مبيدات القوارض مثل البروديفاكوم ، والبروميديلون ، الورفارين ، فوسفيت الزينك والستركنин .

المبيدات الخطيرة ( Ib ) وتشمل الكثير من المبيدات وخاصة النيماتودية منها مثل الفايديت ، والنيماكور ، والرلكبي ، والفيوريدان . وتشمل بعض المبيدات الحشرية مثل اللانيت ، والإيكاتين ، والسوبراسيديكازول والميسرونول والنيكوتين وهذه المبيدات بعضها مقيد الاستخدام وبعضها سحب من الأسواق أو ستسحب في السنوات القادمة .

المبيدات المتوسطة وقليلة الخطورة وتشمل عدد كبير جدا من المبيدات مثل المبيدات البيروثرويدية وبعض المبيدات الفطرية .....

#### ٤) تصنيف المبيدات حسب طريقة تصنيعها

تصنف المبيدات حسب طريقة تصنيعها ومنها :

A. **المبيدات الطبيعية** : مبيدات عرفت منذ وقت طويل وليس لها فترة ثبات وتحطم بسرعة بالضوء مثل البيرثرم ( Pyrethrum ) والروتنون ( Rotenone ) .  
المبيدات الغير عضوية : مبيدات استخدمت منذ فترة طويلة مثل محلول بوردو ( Bordeaux Mixture ) وسلفات النحاس ، وكلورات الصوديوم ( Sodium Chlorate ) ، بعض هذه المبيدات مستخدمة مثل سلفات النحاس وباقى هذه المبيدات لا يستخدم حاليا.

B. **المبيدات العضوية** : وهي مركبات معقدة تحتاج الى تقنية عالية وهي مستخدمة حاليا مثل المبيدات البيروثرويدية والفسفورية والكربماطية .

#### ٥) تصنيف حسب طريقة عمل المبيد:

تصنف المبيدات من حيث طريقة عملها الى مبيدات جهازية ومبيدات تعمل باللامسة وعن طريق المعدة .  
وأهمية هذا التصنيف انها تساعد البائع في اعطاء المزارع المبيد الصحيح فمثلا ان كان المزارع يوجد لديه حشرات ثاقبة ماصة مثل حشرة المن فان البائع ان كان له معرفة بتصنيف المبيد سوف يعطيه مبيد جهازي ، أما إذا كانت الحشرة قارضة فإنها تحتاج الى مبيد يعمل باللامسة او عن طريق المعدة .  
○ من اهم المبيدات الحشرية الجهازية : الموسبيلان ، الكنفدور ، الاكتارا  
○ من اهم المبيدات الحشرية التي تعمل باللامسة معظم المبيدات البيروثرويدية مثل : السبيرمثرين ، الدسيس ، السومسيدين ، السومي الفا  
○ من اهم المبيدات الفطرية التي تعمل باللامسة : الديثين ، المبيدات النحاسية ، البرافو  
○ من اهم المبيدات الفطرية الجهازية : الرودميل جولد ، التلت ، البايفدان ، الفلكيور .

#### ٦) تصنيف المبيدات حسب تركيبها الكيميائي:

جميع المبيدات سواء كانت حشرية أو فطرية أو أعشاب أو مبيدات أخرى قسمت الى مجموعات لها تقريرا نفس الصفات البيولوجية والكيميائية وطريقة العمل .  
وأهمية هذا التصنيف هي مساعدة المزارع في عملية تجنب حدوث مناعة للمبيدات بحيث يستطيع المزارع التحول من مجموعة معينة الى مجموعة اخرى من المبيدات .

## **اولاً :المبيدات الكيميائية العضوية المصنعة:**

### **١. المبيدات الكلورونية العضوية** *Organ chlorines*

تحتوي هذه المجموعة من المبيدات بشكل رئيسي على كربون ، هيدروجين و كلور وهي مجموعة من المبيدات معروفة بذانبيتها العالية في الدهون .

حيث أن هذا النوع من المبيدات كان ثورة في عالم المبيدات في عام ١٩٣٩ وكان أول مبيد عرف في ذلك الوقت هو DDT الذي اكتشفه العالم الألماني بول مولر ويرجع الفضل لهذا المبيد في إنقاذ حياة الملايين من الناس من مرض الملاريا الذي ينفله البعض وأمراض أخرى تنقلها بعض الحشرات مثل القمل وغيرها . تم الغاء هذا المبيد عام ١٩٧٣ لخطورته على البيئة وتراكم المبيد داخل الدهون في الجسم . جميع مبيدات هذه المجموعة ممنوعة عدا مبيد اندوسلفان

### **٢. المبيدات الفسفورية العضوية :**

جميع مبيدات هذه المجموعة مشتقة من حامض الفوسفوريك حيث يدخل عنصر الفسفر في تركيبها متحدا مع الاكسجين والكربون والكبريت وكذلك النيتروجين

اكتشفت هذه المجموعة في الحرب العالمية الثانية عندما استخدم الألمان غازات سامة مثل غازات الأعصاب ومنها السيرين ، والتابون تحوي هذه المجموعة على عدد كبير من المبيدات منها من سحب من الأسواق مثل البراثيون ومنها لا يزال متوفرا في الأسواق حتى الآن .

### **٣. المبيدات الكرباماتية العضوية :**

تحوي هذه المجموعة على حامض الكارباميک كان اول مبيد ناجح هو (Carbaryl) أدخل في عام ١٩٥٦ ولا يزال يستخدم الى الان .

من أهم هذه المبيدات :

- اللانيت *Methomyl*
- بريمور *Pirimicarb*
- البايغون *Propoxur*
- فيوريдан *carbufuran* وهو مبيد حشري ونيماتودي موجود على شكل حبيبات *GR* والسائل *EC* ممنوع لسميته العالية
- تيمك *Aldicarb* وهذا المبيد ممنوع في لسميته العالية جدا .

### **٤. المبيدات البيرثرويدية:**

ان اكتشاف مادة البيرثرين الطبيعة كانت نقطة تحول بالنسبة للمبيدات لقوة هذه المبيدات وقلة سميتها للانسان ومن البيرثرويدات الطبيعية بيرثرين ١ وبيرثرين ٢ ، وتستخلص من نبات الكرزانثيم في كينيا والاكونادور وهذا النوع من المبيدات لا تستخدم حاليا بسبب الكلفة العالية لاستخلاصها وكذلك عدم ثباتها في الضوء وتم

تصنيع هذا النوع من المبيدات بموجب تقنيات خاصة وهي ما تسمى المبيدات  
البيروثرويدية المصنعة .

هناك اربع اجيال من المبيدات البيروثرويدية المصنعة :

الجيل الاول : أول مبيد اكتشف واستخدم هو الباينامين allethrin في عام ١٩٤٩

الجيل الثاني : أكتشفه في عام ١٩٦٥ ومن أهم مبيداتها النيوبينامين tetramethrin

ومبيد السيثرين resmethrin

الجيل الثالث : أكتشف في عام ١٩٧٢ ومنها مبيد السمسيدين Fenvalerate

والأمبوش Permethrin

الجيل الرابع : تحوي على مجموعة كبيرة من المبيدات ومنها :

○ الكاراتي Lambda – cyhalothrin

○ السيمبوش Cypermethrin

○ الدانتول Fenpropathrin

○ السومي ألفا Es- fenvalerate

○ الدسيس Deltamethri

## ٥. المبيدات الحشرية من مجموعة النيكوتينويد Nicotinoids

أول مبيد من هذه المجموعة اكتشف عام ١٩٩٠ وهو الكنفدور وهذه المجموعة  
جهازية في النبات وهي متخصصة في مكافحة الحشرات الماصة وتقتل باللامسة

وعن طريق المعدة

أهم هذه المبيدات :

○ الكنفدور Imidacloprid

○ موسبلان Acetamiprid

○ أكتارا Thiamethoxam

## ٦. المبيدات الحشرية (مثبطات النمو الحشرية IGI)

وهذه المجموعة من المبيدات تقسم الى عدة أقسام وهي :

مثبطات عمل الكيتين Chitin synthesis inhibitors

ومنها مبيدات البنزيل يوريا Benzolurea وهي مجموعة متخصصة لمكافحة  
الديدان وخاصة التي عملت مناعة للمبيدات الفوسفورية والبيروثرويدية والكربماتية

أهم المبيدات لهذه المجموعة :

○ الدملين Diflubenzuron

○ السيستين Triflubenzuron

○ نومولت Teflubezuron

○ كاسكيد Flufenoxuron

## **ثانياً : مبيدات الحشرات النباتية الطبيعية:**

وهي مجموعة من المبيدات مستخلصة من النبات ومنها :

- ١- البيرثرين (بيريثرم) مستخلص من نبات الكرز انثيم
- ٢- النيكوتين ومستخلص من نبات الدخان ولم يعد يستخدم لسميته العالية للانسان
- ٣- الريتنون Rotenone ويستخلص من جذور نباتات من العائلة البقولية Derris في امريكا الجنوبية واستخدم لمدة طويلة لمكافحة الديدان ولا يستخدم الان في الزراعة .
- ٤- مبيد أزدركتين Azadirachtin وهو زيت مستخلص من بذور شجر النيم ويستخدم كمبيد عام وخاصة لمكافحة الديدان والذبابة البيضاء

## **ثالثاً : مبيدات الحشرات (المضادات الحيوية)**

### **Antibiotic**

**مبيد مصنوع من باكتيريا مثل :**

١. الدبيل Bacillus thuringiensis ويستخدم هذا النوع من المبيدات في مكافحة الديدان بشكل عام
٢. فكتوباك ويستخدم في مكافحة يرقان البعوض
٣. تريسر Spinosad وهو مبيد طبيعي عبارة عن مستخلص من باكتيريا تدعى
٤. Saccharopolyspora spinosa. ويكافح هذا المبيد الديدان ، والثرس ، وعاملات الانفاق
٥. بروكليم Emamectin وهو مبيد مستخلص من باكتيريا تدعى Streptomyces avermitilis وهو مبيد جيد لمكافحة الديدان وسجل لأول مرة في اليابان عام ١٩٩٧ وهو في طور التسجيل في المملكة .
٦. فيرتmek Abamectin وهو مبيد حشري لمكافحة عاملات الانفاق وكذلك هو مبيد جيد للعنكبوت

## ٧) التقسيم الخاص بالمبيدات الحشرية :

فجانب التقسيمات السابقة بصفة عامة يوجد تقسيم او تصنيف خاص بالمبيدات الحشرية :

### تبعاً لطريقة دخولها لجسم الحشرة :

#### A. السموم المعدية : Stomach poisons

وهي مركبات تقتل الحشرة بعد ابتلاعها وامتصاصها داخل القناة الهضمية الوسطى Mid gut وم معظم هذه المركبات سموم بروتوبلازمية مثل الزرنيخ والفلور و تستعمل غالباً لحشرات ذات الفم القارض مثل يرقات طائفة حرشفيه الاجنة والصراصير .

#### B. سموم باللامسة : Contact poisons

تقتل الحشرات من خلال النفاذ داخل الكيويتيل الحشري او الثغور التنفسية المتصلة بالقصيبات الهوائية عن طريق احداث شلل paralysis للجهاز العصبي و تؤثر على اعضاء الحس ولكن يدخل المبيد لابد ان يكون له القدرة على الذوبان في طبقات الكيويتيل وقليلة القطبية بجانب التي تمكنة من النفاذ خلال طبقات الكيويتيل المختلفة التركيب .

#### C. مواد التدخين: Fumigants

وهي غازية - تدخل عبر الثغور التنفسية المتصلة بالقصيبات الهوائية مثل بروميد الميثيل  $\text{CH}_3\text{Br}$  وسيانيد الهيدروجين HCN والكلوبكرين وهي تعيق التنفس الخلوي حيث تتحد مع انزيمات التنفس كالسيتوکروم اوکسیدیز فیتعطل عملها فتمنع وصول الاكسجين وتسبب الاختناق ثم الموت.

#### D. مبيدات ذات اثر باق : Residual effective

مثل السموم المعدية وباللامسة وهي ثابتة وفعالة وطويلة الاثر على سطوح النباتات بعد المعاملة .

### تبعاً لطريقة الفعل السام : Mode of action

#### A. مركبات تؤثر بخواصها الطبيعية : Natural properties

وهي مركبات تأثيرها طبيعي وليس كيميائي ويفضل تقويتها بمبيدات اكثر فاعلية وهي اغلبها زيوت معدنية قطرانية ثقيلة تحيط بالحشرة وتمنع وصول الاكسجين فيحدث الاختناق ثم الموت بعد ذلك او انها مساحيق خاملة تتلف طبقات الكيويتيل عن طريق امتصاصها للرطوبة فيجف مما ينتهي بموت الحشرة.

#### B. سموم بروتوبلازمية : Protoplasmic poisons

تعمل على ترسيب البروتين حيث تتلف بروتوبلازم الخلايا في القناة الهضمية الوسطى مثل المعادن الثقيلة كالفلور والكلور والنحاس.

### **C. سموم تنفسية : Respiratory poisons**

مثل كبريتيد الهيدروجين و اول اكسيد الكربون و بروميد الميثيل و طريقة فعلها سبق شرحها.

### **D. سموم عصبية : Nervous poisons**

مثل البيروثيريدات والهيدروكربونات الاروماتية مثل الكيروسين ومن اصل نباتى مثل النيكوتين والبيرثرم والروتنيون وجميعها تثبط انزيم الاستيل كولين.

### **E. سموم عامة : General poisons**

مثل التوكسافين والالدرین والديلدرین ولها ضرار شديدة على الانسان و تؤثر باكثر من طريقة على الحشرات .

**ملحوظة :**

ليس شرطا ان يؤثر المبيد في الحشرة باحدى هذه الطرق دون غيرها بل يمكن ان يكون تأثير بكل الطرق السابقة او بعضها.

## وحديثا قامت اللجنة المسماه باسم Insecticides Resistance Action Committee

بتقسيم المبيدات الحشرية الى ٢٢ مجموعة تبعا لطريقة التأثير و يتغير هذا التقسيم من سنة الى أخرى وهذا التقسيم يعتمد بصفة رئيسية على الهدف الرئيسي للتأثير و يأخذ رقم ٣، ٢، ١..... وهناك تحت مجموعة تأخذ حرف بجانب الرقم و تعود للمجموعة الكيماوية للمبيد .

1A

1 →

Ache inhibitors

A →

Carbamates



## Insecticide Mode of Action Classification:

Diversity is a key to successful resistance management



### Introduction

IRAC promotes the use of a Mode of Action (MoA) classification of insecticides as the basis for effective and sustainable insecticide resistance management (IRM). Insecticides are allocated to specific groups based on their target site. Reviewed and re-issued annually, the IRAC MoA classification list provides farmers, growers, advisors, extension staff, consultants and crop protection professionals with a guide to the selection of insecticides or acaricides in IRM programs. Effective IRM of this type preserves the utility and diversity of available insecticides and acaricides.

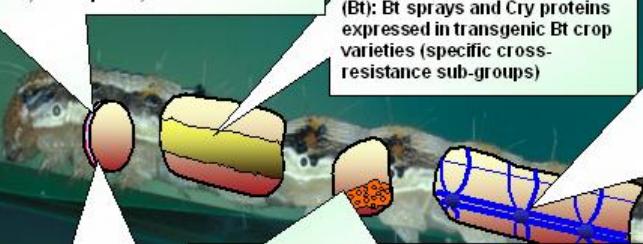


### Effective IRM strategies: Alternations or sequences of MoA

All effective insecticide (and acaricide) resistance management (IRM) strategies seek to minimise the selection for resistance from any one type of insecticide or acaricide. In practice, alternations, sequences or rotations of compounds from different MoA groups provide sustainable and effective IRM. This ensures that selection from compounds in the same MoA group is minimised. Applications are often arranged into MoA spray windows or blocks that are defined by the stage of crop development and the biology of the pest(s) of concern. Local expert advice should always be followed with regard to spray windows and timings. Several sprays of a compound may be possible within each spray window but it is generally essential to ensure that successive generations of the pest are not treated with compounds from the same MoA group.

### Moultng & Metamorphosis

**Group 18 Ecdysone agonist / disruptor**  
Tebufenozide  
**Group 7 Juvenile hormone mimics**  
Fenoxy carb, Methoprene, etc



### Cuticle Synthesis

**Groups 15, 16 and 17**  
Inhibitors of chitin biosynthesis  
Benzoylureas (Lepidoptera and others), Buprofezin (Homoptera) and Cyromazine (Diptera)

### Metabolic Processes

Acting on a wide range of metabolic processes including:  
**Group 12 Inhibitors of oxidative phosphorylation, disruptors of ATP**  
Diaphenothiuron & Organotin miticides  
**Group 12 Uncoupler of oxidative phosphorylation via disruption of H<sup>+</sup> proton gradient – Chlorfenapyr**

### Non-specific MoA

### Nervous System

**Group 1 Acetylcholinesterase (AChE) inhibitors**  
Carbamates and Organophosphates  
**Group 2 GABA-gated chloride channel antagonists**  
Cyclo dienes and Fiproles  
**Group 3 Sodium channel modulators**  
DDT, pyrethrins, pyrethroids  
**Group 4 Acetylcholine receptor agonists**  
Neonicotinoids  
**Group 5 Acetylcholine receptor modulators**  
Spinosyns  
**Group 6 Chloride channel activators**  
Avermectin, Emamectin Benzoate and Milbemycin  
**Group 22 Voltage dependent sodium channel blocker**  
Indoxacarb

### Non-specific MoA

**Group 10 Compounds of non-specific mode of action (mite growth inhibitors)**  
Clofentezine, Hexythiazox, Etoxazole

### Non-specific MoA

**Group 9 Compounds of non-specific mode of action (selective feeding blockers)**  
Cryolite, Pyrimozine

### Metabolic processes

**Group 20 Site II electron transport inhibitors**  
Hydramethylnon and Dicofol  
**Group 21 Site I electron transport inhibitors**  
Rotenone, METI acaricides

## IRAC Mode of Action Classification v5.1, September 2005 <sup>1</sup>

Main Group and Primary Site of Action	Chemical Sub-group or exemplifying Active Ingredient	Active Ingredients
1 Acetylcholine esterase inhibitors	1A Carbamates	Aldicarb, Alanycarb, Bendiocarb, Benfuracarb, Butocarboxim, Butoxcarboxim, Carbaryl, Carboluran, Carbosulfan, Ethofencarb, Fenobucarb, Formetanate, Furathiocarb, Isoprocarb, Methiocarb, Methomyl, Metolcarb, Oxamyl, Pirimicarb, Propoxur, Thiodicarb, Thifanox, Trimethacarb, XMC, Xylylcarb
	Triazemate	Triazemate
	1B Organophosphates	Acephate, Azamethiphos, Azinphos-ethyl, Azinphos-methyl, Cadusafos, Chlorethoxyfos, Chlofenvinphos, Chlormephos, Chlorpyrifos, Chlorpyrifos-methyl, Coumaphos, Cyanophos, Demeton-S-methyl, Diazinon, Dichlorvos/ DDVP, Dicrotophos, Dimethoate, Dimethylvinphos, Disulfoton, EPN, Ethion, Ethoprophos, Famphur, Fenamiphos, Fenitrothion, Fenthion, Fosthiazate, Heptenophos, Isofenphos, Isopropyl O-methoxyaminothio=phosphoryl salicylate, Isoxathion, Malathion, Mecarbam, Methamidophos, Methidathion, Mevinphos, Monocrotophos, Naled, Omethoate, Oxydemeton-methyl, Parathion, Parathion-methyl, Phentoate, Phorate, Phosalone, Phosmet, Phos�amidon, Phoxim, Pirimiphos-, ethyl, Profenofos, Propetamphos, Prothifos, Pyraclofos, Pyridaphenthion, Quinalphos, Sulfotep, Tebupirimfos, Temephos, Terbufos, Tetrachlorvinphos, Thiometon, Triazophos, Trichlorfon, Vamidothion
2 GABA-gated chloride channel antagonists	2A Cyclodiene organochlorines	Chlordane, Endosulfan, gamma-HCH (Lindane)
	2B Phenylpyrazoles (Fiproles)	Ethiprole, Fipronil
3 Sodium channel modulators	DDT	DDT
	Methoxychlor	Methoxychlor

## الجهاز العصبي

حيث ان وحدة بناء الجهاز العصبي هي الخلية العصبية ( Nervous cell , Neuron)

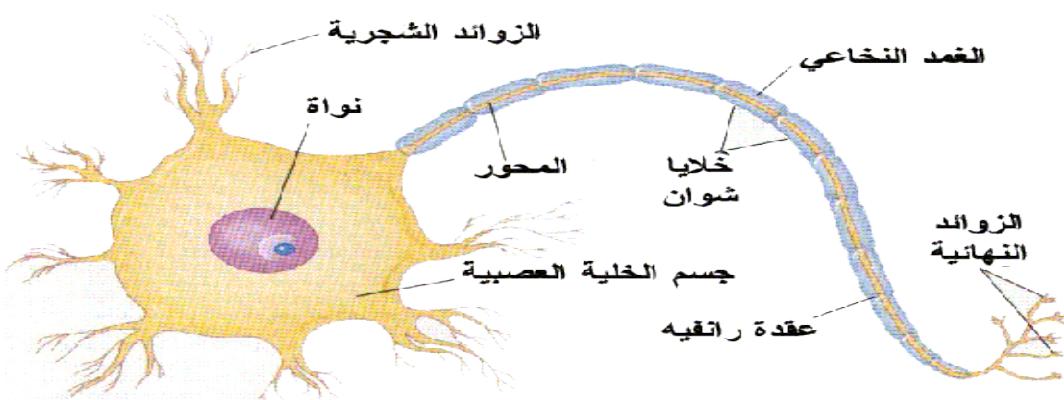
وهي تتكون من :

1- جسم الخلية Cell body

2- الـلياف رفيعة

يسمى كلا منهم Axon وينتهي بالـلياف متفرعة Dendrites

تحاط الخلايا العصبية بـغشاء يـعمل كـعازل كـهربـى يـسمى غـمد وـمنها الغـشاء المـيلينـى وـتنـقـابـل تـفـريـعـاتـ المـحـورـ القـصـيرـةـ معـ تـفـريـعـاتـ اـخـرىـ بـدونـ تـلـامـسـ تـارـكـةـ فـرـاغـ صـغـيرـ يـسمـىـ مـنـطـقـةـ الشـبـكـ العـصـبـىـ .



طرق نقل الاشارة العصبية .

١- توصيل كهربـى Axonic transmission او نـقـلـ محـورـ Electrical conduction

٢- توصيل كـيمـاوـىـ اوـ نـقـلـ منـ خـلـالـ الشـبـكـ العـصـبـىـ Chemical conduction (Synaptic transmission) )

اولا : التوصيل الكهربـىـ تـوصـيلـ كـهـربـىـ اوـ نـقـلـ محـورـ

Axonic transmission

وفـيـةـ تـنـقـلـ الاـشـارـةـ الـعـصـبـيـ اوـ النـبـضـةـ الـعـصـبـيـ كـهـربـىـ فـىـ اـتـجـاهـ وـاحـدـ عـلـىـ شـكـلـ دـوـامـاتـ خـلـالـ المـحـورـ العـصـبـىـ حـتـىـ تـصـلـ إـلـىـ الشـبـكـ العـصـبـىـ .

الجهد الكهربى للغشاء Membrane electrical potential وهو يعنى فرق الجهد الكهربى بين خارج وداخل سطح المحور (الغشاء) وعادة يقصد به الجهد الكهربى الداخلى داخل الغشاء

نفاذية الغشاء حيث انه اختيارى النفاذية يسمح بنفاذ ايونات معينة مثل الصوديوم والكلور والبوتاسيوم والكالسيوم بنسب معينة من خلال بوابات Channels او قنوات Gates بوابات أو قنوات الصوديوم والكلور يتحكم فيها عن طريق فرق الجهد .

### طريقة التوصيل الكهربى Electrical conduction

#### تنقل الاشارة العصبية كهربيا من خلال ٤ مراحل :

##### First stage

- Prior to nerve stimulation
- Permeability of  $K^{+}$  efflux
- Impermeability of  $Na^{+}$
- Negative potential (Inside)
- Resting phase
- Polarized membrane
- Insensitive membrane

##### Second stage (a)

- Initiation of stimulation
- Permeability of  $Na^{+}$  (Influx)
- Impermeability of  $K^{+}$
- Positive potential
- Rising phase of action potential
- Depolarized membrane

##### Second stage (b)

- During stimulation
- Permeability of  $Na^{+}$
- Slow permeability of  $K^{+}$
- Positive potential
- Falling phase
- Depolarized membrane
- Excited or sensitive membrane

### Third stage

- After stimulation
- Permeability of  $K^+$
- Impermeability of  $Na^+$
- Negative potential after positive potential
- Hyper polarized but more sensitive.

٢- التوصيل الكيماوى (النقل من خلال الشبك العصبى)  
فى نهاية اطراف المحاور العصبية وعند تلاقيها مع اطراف محاور اخرى تتواجد  
مناطق بنية او فراغ شبک عصبى.

تحتوى الخلية ما قبل الشبكية على حويصلات وهذه تحتوى على مواد كيماوية ناقلة  
للإشارة العصبية تقرز تحت تأثير نبضة عصبية بعد انتقالها كهربياً خلال المحور  
فتقفز مواد ناقلة للإشارة العصبية تنتقل عبر الفراغ الشبكي ومستقبلات موجودة على  
الخلية بعد الشبكية تبدأ نبضة جديدة تنتقل كهربياً للمحور التالي .

### تقسيم المواد الناقلة للإشارة العصبية Neuro transmitter's classification

#### 1- Amino acids:

☞ Excitatory amino acids الاحماض الامينية المنشطة  
( Glutamic , Spartinic)

☞ Inhibitory amino acids الاحماض الامينية المثبطة  
( GABA , Glycin)

#### 2- Not amino acids (Ach, Histamines, Octapamine, Dopamine)

جميعها منبهة حيث انها تتواجد بكميات صغيرة جداً في الكائنات

الحية

## تسجيل المبيدات

### Registration of pesticides

وضعت المبيدات في تصنيفها تحت المواد الخطرة ولذلك فهي تخضع للرقابة والتنظيم من خلال معاهدات واتفاقيات دولية وقوانين وتشريعات محلية تكفل الامان في عمليات تسجيلها وتصنيعها ونقلها وتدالوها واستخدامها مع تقليل اكبر قدر من المخاطر على مستخدميها ومن يتصرف وجوده على مقربة منها وعلى مستهلكى المنتجات الزراعية التي قد تستخدم عليها وعلى البيئة بوجه عام.

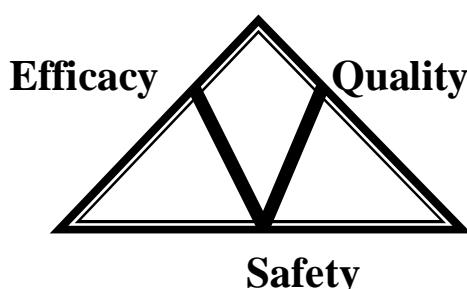
ولذلك تحدد المنظمات الدولية والمعاهدات الدولية بعض الخطوط الاسترشادية التي تضع الاطارات الاساسية في مجالات استخدام المبيدات حيث تحدد ان الحكومة هي المسؤولة من خلال السلطة المختصة التي تحددها عن ادارة هذه السلع كما تضع توجيهات عامة في مجالات اختبارات المبيدات وتقليل المخاطر على الصحة والبيئة وكذلك بعض المتطلبات التنظيمية والفنية المطلوبة على عبوات المبيدات وسبل الاعلان عنها.

ولذا فان القوانين التي تضعها الدول وكذلك التشريعات الخاصة بها نهدف الى حماية الانسان والحيوان والبيئة من خطر هذه السموم والتى لا تختلف مخاطرها باختلاف الدول ولكن تختلف بمدى فهم الانسان لها ومدى تعامله وفيها وفي بعض المناطق يوجد قصور في فهم المعانى الرامية الى حماية شعوب هذه المناطق من خطر الملوثات لتبقى سليمة معافاة لهم وللأجيال القادمة .

إن المعروف أنه لا مناص من استعمال المبيدات لمكافحة الافات والامراض والحشائش الضارة ولكن لابد أن يأتي هذا في اطار الحفاظ على الانسان والحيوان والبيئة .

وهناك بعض الخطوط الرئيسية التي أن يجب أن تشمل عليها القوانين الخاصة بكل دولة كذلك التشريعات واللوائح والقرارات التي تقسر تلك القوانين في موادها المختلفة.

#### أهم شروط وقواعد التسجيل :



## القوانين والاتفاقيات الدولية :

وقد العد من دول العالم كثيرا من القوانين والاتفاقيات الدولية لتنظيم تداول المبيدات ومن ضمنها اتفاقية حقوق الملكية الفكرية المتعلقة بالتجارة (تربس) وكذلك منظمة السلوك الدولي بشأن توزيع واستخدام المبيدات والتى تشكل عنصرا من عناصر السياسات الدولية لادارة المبيدات وهناك عدة ادوات للسياسة الدولية ذات اثار تشغيلية مباشرة على ادارة المبيدات هى :

- ١ - الدستور الغذائي **Codex Alimentary** وبالتحديد اللجنة المعنية بمخلفات المبيدات التابعة للدستور الغذائي .
  - ٢ - بروتوكول مونتريال المتعلق بالمواد المستفيدة لطبقة الاوزون .
  - ٣ - اتفاقية بازل بشأن التحكم فى نقل النفايات الخطرة والتخلص منها عبر الحدود .
  - ٤ - اتفاقية روتردام بشأن اجراءات الموافقة المسبقة عن علم لبعض المواد الكيماوية والمبيدات الفطرية المتداولة فى التجارة الدولية .
  - ٥ - اتفاقية استكهولم بشأن الملوثات العضوية الثابتة .
  - ٦ - اتفاقية قرطاجنة والخاصة بحماية الاززان البيئى وقواعد تسجيل وتداول المنتجات الهندسة وراثيا .
  - ٧ - اتفاقية منتجات وقاية المزروعات والخاصة بتفعيل نظم الحجر الزراعى .
- تنص هذه الاتفاقيات على معايير معينة توافق الدولة على اتباعها ومن هذه المعايير مستويات متبقيات المبيدات فى الانتاج الزراعى الذى تنتجه او تصدره . ويحق للدول المستورده رفض الشحنات اذا زادت متبقيات المبيدات فيها عن حدود معينة وضعتها الدولة المستوردة للمنتجات الزراعية التى تستوردها ، واذا اتضح وجود متبقيات لمبيدات موجودة فى الانتاج التصديرى أعلى من المسموح به يتم رفض هذه الشحنات وبذلك تكون الدولة المصدرة قد تعرضت للخسارة ولن تصبح صادراتها مقبولة . وينعكس ذلك على المزارعين الذين لن يكون انتاجهم مقبولا للتصدير .

## ولتفعيل هذه الاتفاقيات على المستوى الدولى فقد تولت بعض المنظمات التابعة

### للأمم المتحدة وعلى رأسها :

- (١) منظمة الاغذية والزراعة FAO
- (٢) منظمة الصحة العالمية WHO
- (٣) منظمة الامم المتحدة للبيئة UNEP
- (٤) وضع استراتيجية عالمية تحت اسم ( SAICM )

Strategic Approach to International Chemical Management  
تهدف الى وضع اليه فعالة لتنظيم وادارة الكيماويات على المستوى الدولى والقارى والمحلى بحيث تضع كل دولة خطط تلتزم فيها بما جاء فى مدونة السلوك الدولية للمبيدات Code of Conduct وكذلك قواعد المنظمات الدولية الاخرى وتعرف بالخطة الوطنية (NAP) يتبعها خطط استراتيجية على National Action Plan (NAP)

مستوى كل قارة للوصول الى خطة عمل دولية (GAP) تمهيداً للوصول لتطبيق النظام العالمي لإدارة الكيماويات ومنها الكيماويات الزراعية وتعرف باسم Global Harmonization System (GHS).

### بعض المسميات الخاصة بتسجيل المبيدات :

#### **Toxicity**

- ١ -  
تعنى التأثير الضار أو المعاكس الذى تحدثه أى مادة أو مخلوط من عدة مواد على الكائن الحى وتشمل :

#### **التسمم الحاد : Acute toxicity**

ويعنى القدرة على احداث التأثير السام او الضار في الكائن الحى بعد التعرض لفترة قصيرة وجرعة واحدة من المادة السامة .

#### **التسمم تحت الحاد : Sub acute toxicity**

ويعنى القدرة على احداث الفعل السام او الضار في الكائن الحى نتيجة تكرار التعرض للمبيد .

#### **التسمم المزمن : Chronic toxicity**

يعنى التأثير الضار أو المعاكس الذى يحدثه المبيد في الكائن الحى نتيجة لتكرار أو استمرار التعرض لمدة أطول من نصف فترة حياة الكائن على الأقل .

#### **المادة الفعالة : Active ingredient**

- ٢ -  
يقصد بها المادة التي يعزى اليها التأثير السام أو القاتل أو الطارد أو المانع لنمو الافة أو لتقليل الاصابة بها.

#### **المواد الخاملة : Inert ingredient**

- ٣ -  
تعنى جميع المواد الغير فعالة بمفردها والتى تضاف للمبيد فى مكافحة الافات والتى تدخل فى تجهيز المبيد النهائي.

#### **الفعالية للمبيد:**

- ٤ -  
يقصد بها قدرة المبيد على احداث الفعل السام المطلوب منه على الافة المستهدفة.

#### **المادة المحدثة للطفرات : Mutagenic**

- ٥ -  
تعنى قدرة مادة أو مخلوط من عدة مواد على احداث تغيرات في الطفرات الوراثية بالخلايا الجسمية أو الجرثومية في الاجيال المتتابعة بعد النسل .

## المادة المسببة للتشوهات : Teratogenic

- ٦

تعنى المادة التى لها القدرة على إحداث تغيرات فى وظائف الاعضاء أو تشوهات خلقيه غير وراثية فى أجنة الحيوانات التى تعرضت لها.

## الخطر Hazardous:

- ٧

تعنى الآثار التى قد تحدث من استخدام المبيد على الإنسان أو البيئة التى تعيش فيها.

## متبقيات المبيدات Residues:

- ٨

هى عبارة عن كمية المادة الفعالة أو نواتج تمثيلها أو تكسيرها التي يمكن تقديرها في النبات او التربة او الماء او اي مكون بيئي ويمكن قياسها عبر جهاز GLC .

## فترة ما قبل الحصاد PHI :

- ٩

الفترة الازمة لتحول المبيد لصورة آمنة يمكن عندها جمع المحصول .

## البيانات المطلوبة لتسجيل المبيد :

The Label is the Law

تتضمن مرحلة تسجيل المبيد الكيميائى الجديد سواء استخدم ذلك على محاصيل غذائية او غير غذائية اعتبارات اهمها:

صفات المبيد الكيميائية.

(١) كيمياء المركب فى البيئة.

(٢) اختبارات الكفاءة او الفاعلية.

(٣) مقدار التحمل للفعل السام.

(٤) بيانات العبوة من الخارج.

(٥)

## بيانات غلاف العبوة :

تخضع هذه البيانات للقوانين المحددة للتسجيل والتعامل وتتضمن الآتى:

(١) الاسم التجارى Trade name واسم المادة الفعالة Active ingredient

والاسم الشائع ان وجد Common name .

(٢) إسم وعنوان الشركة المنتجة والمسجل بأسمها المركب.

(٣) المحتويات الصافية فى المنتج النهائى ويكون مجموعها ١٠٠ % .

(٤) رقم تسجيل المركب.

(٥) رقم الانتاج فى الشركة المنتجة.

(٦) مواصفات المادة الفعالة.

(٧) التعليمات بكيفية الاستخدام.

(٨) إتجاهات استخدام المركب ( عامة \_ مقيدة )

(٩) علامات تحذيرية والاحتياطات واللازمة عند التطبيق الحقلى.

العلامات التحذيرية والاحتياطات تقسم قسمين :



قسم يوضع على واجهة العبوة والآخر في أي مكان آخر ويتوافق ذلك على مقدار الضرر ودرجة السمية تبعاً لمعايير الضرر عبر الفم أو الجلد أو الاستنشاق أو التأثير على العين أو حساسية الجلد.

### (١) كلمة التحذير بالذى يحدثه المركب من ضرر :

وهي تختلف بدرجة السمية واختلافها ونقسم المبيدات حسب سميتها الى ( انظر جدول تصنيف المبيدات حسب سميتها).

- المجموعة الاولى والثانية ( خطرة جدا وخطيرة ) تكتب على العبوة كلمة , Poison ويرسم الجمجمة Danger
- المجموعة الثالثة ( متوسطة الخطورة ) تكتب على العبوة عباره . Warning
- المجموعة الرابعة ( قليلة الخطورة ) يكتب على العبوة عباره . Caution

### (٢) تكتب تحذيرات للأطفال على واجهة العبوة :

Keep out reach of children

### (٣) تعليمات خاصة عند التطبيق العملى خاصة لمركبات الدرجة الاولى :

اسعافات اولية ، غيرها من بيانات التطبيق.

WHO Hazard Class	Information to appear on the label			Acute LD50 (rat) (mg/kg bw)			
	Hazard statement	Band colour	Hazard symbol	Oral		Dermal	
				Solid	Liquid	Solid	Liquid
Ia Extremely hazardous	Very toxic			< 5	< 20	< 10	< 40
Ib Highly hazardous	Toxic			5 - 50	20 - 200	10 - 100	40 - 400
II Moderately hazardous	Harmful			50 - 500	200 - 2000	100 - 1000	400 - 4000
III Slightly hazardous	Caution			> 500	> 2000	> 1000	> 4000
Unlikely to present a hazard in normal use				> 2000	> 3000		

## استخدام المبيدات

تستخدم المبيدات بصفة عامة لأحد الغرضين الآتيين:

١- مبيدات وقائية : Protect pesticides

٢- مبيدات علاجية او مباشرة : Direct pesticides

ولتحقيق اي من الغرضين فإن المبيد يجب ان يستخدم بطريقة تضمن نجاحه ولما كان من النادر استخدام المبيدات كما هي فإنه يلزم تجهيز المبيد في صورة مناسبة ويستلزم ذلك عمليات اهمها تخفيض المبيد في صورة صلبة او سائلة او غازية وذلك لامكان الوصول بالمبيد الى التركيز الاقتصادي الذي يكفى فقط الى تحقيق الاثر الابادي المطلوب دون الاضرار بالعائل او تلوث البيئة ، وكذلك تتضمن عمليات تجهيز المبيدات اضافة مواد مساعدة للمحافظة على ثبات الم العلاقات والمستحلبات وكذلك نشر المبيد فوق السطوح المعاملة.

## صورة لاستخدام المبيدات

يوجد ثلاثة صور لاستخدام المبيدات:-

١- مواد التعفير والصورة الصلبة.

٢- مواد الرش والصورة السائلة.

٣- المدخنات والصورة الغازية.

اولا :- مواد التعفير والصورة الصلبة :

Dusting

هو عبارة عن استخدام المبيدات في الصورة الصلبة سواء كانت مرکزة او بعد تخفييفها بمواد اخرى مائلة صلبة ايضا.

وفيما يلى امثلة لمساحيق التعفير والصور الصلبة الاخرى:-

١- مساحيق مواد فعالة دون تخفييف : مثل الكبريت الميكروني الذى يستخدم ضد بعض الفطريات والاكاروس.

٢- مساحيق مبيدات صلبة مخففة :- ويستعمل للتخفيف مواد مائلة او حاملة صلبة عديمة السمية مثل مسحوق التلك فى الذى يستخدم فى تحضير الد.د.ت وغيره من المبيدات.

٣- مساحيق مبيدات صلبة مخففة بمساحيق مبيدات اخرى مثل مخاليط مساحيق الكبريت مع الجامكسان .

٤- مساحيق وعجائن كاسيات البذور : مثل مسحوق السيرايزان لمعاملة بذرة القطن ضد مرض الخناق.

٥- الطعمون السامة : مثل الطعم السام للحفار وايضا الطعم السام للقوارض والديدان القارضة والوقواق.

٦- مساحيق المواد المحببة : وفيها تكون حجم حبيبات المسحوق اكبر منها في حالة مساحيق التعفير ويتم تجهيز المحببات بأن تمتص المادة الفعالة على حبيبات صلبة مثل الاثابولجيت ومن امثالها المحببات التي تستخدم في معاملة التربة حول المجاميع

الجزرية مثل محبيات المبيدات الجهازية مثل داى استون وكذلك السيفين لمكافحة الثاقبات.

### Dusting: التعفير

إن أبسط طرق المكافحة بالمواد الكيماوية هي إستعمال مبيدات الآفات خصوصاً الصلبة منها تعفيراً في حالة مساحيق إما مباشرة بدون أي تخفيف أو بعد تخفيفها بمواد أخرى حاملة إلى درجة تبلغ نسبة المادة الفعالة فيها من ١٪ : ٢٠٪ على حسب نوع المبيد وقوه تأثيره وذلك لضمان انتظام التوزيع أو لسهولة تغطية مساحة أكبر أو لتقليل الضرر على النبات او للحصول على مخلوط ذو صفات طبيعية وكيمائية مناسبة.

#### مميزات استخدام مساحيق التعفير:

- ١- سهولة التطبيق في المناطق التي يصعب فيها الحصول على مياه صالحة لعمليات الرش وفي هذه الحالة يمكن توفير مصاريف نقل المياه كما تقل المتاعب والصعوبات التي تترتب على قطع مورد أو مصدر المياه الخالية من الاملاح او العسر.
- ٢- مساحيق التعفير معدة للأستخدام مباشرة وهي أسهل في النقل والتداول مما يقلل من المجهود والمصاريف والأدوات التي تلزم لتحضير سوائل الرش.
- ٣- أجهزة وأدوات وألات التعفير عموماً أبسط وأرخص منها في حالة الرش.
- ٤- استعمال مساحيق التعفير يمنع الخطر من احتمال الاشتعال الذي قد يصبح استخدام مركزات المبيدات القابلة للاستحلاب والمذابة في مذيبات عضوية شديدة الالتهاب.
- ٥- مواد التعفير تكون غالباً أقل في أضرارها التي قد تصيب الإنسان أو الحيوان أو النبات وذلك لأن المذيبات العضوية في صورة المستحلبات تساعد على زيادة القدرة على النفاذية مما يهيئ الفرصة لدخول كميات أكبر وبصورة أسرع من المواد السامة التي قد تحدث أضراراً غير مرغوب فيها.

#### عيوب عملية التعفير:

- ١- نجاح عملية الرش لا يتطلب وجود ندى أو أمطار على سطوح النموات الخضرية كما هو الحال بالنسبة لمساحيق التعفير - ولذلك يمكن تنفيذ عمليات الرش في اي وقت من النهار بعكس التعفير الذي يجب ان يتم في الصباح الباكر قبل تطوير الندى.
- ٢- اذا اشتدت الرياح تصبح عملية التعفير مستحيلة بينما يمكن الاعتماد نسبياً بدرجة افضل على عمليات الرش.

## المواد المخففة او الحاملة لمساحيق التعفير:

تستخدم المواد المائة او المخففة وتكن اما

- ١- مجرد مادة مائة للمساعدة في توزيع المبيد مخففا ، ومن امثالها مسحوق التلك والبوروفاليت.
- ٢- أو أن تكون مواد حاملة ذات نشاط سطحي أى مواد ماصة سطحيا مثل الجير والبنتونيت وانواع الدقيق من اصل نباتي.

## نبذة عن بعض انواع المواد المخففة:

### ١- مسحوق الدياتوميت Diatomite

وهو المكون الرئيسي للمادة المختلفة من حلل الكائنات الحية في التربة ويطلق عليها اسم التراب الكفرى ، والتركيب الكيميائى للدياتوميت هو اكسيد السيلكون او السليكا ولما كانت هذه المادة هي الداعمة المكونة للعظام والهيكل العظمية فاننا نجد انها تمتاز بأنها هشة وأن كثافتها الشاملة دائمًا منخفضة نسبيا . وقد وجد ان معظم انواع التراب الكفرى لها تأثير واضح في إحداث تآكل في كيويتيل الحشرات مؤدية للموت بالتجفيف ، هذا وقد ثبت انها تحدث موتا بنسبة ٨٠٪ للحشرات غمديه الاجنة.

### ٢- اكسيد الكالسيوم Calcium oxides

ويمكن تحضيرها بحرق الكالسيت – ولكنها اذا كانت مستخدمة مباشرة كمواد مائة أو مخففة لمساحيق التعفير فان ذلك يقتضى ان تكون على صورة الجير المطفاء او ايدروكسيد الكالسيوم ، والجير المطفاء في حد ذاته يعتبر ذو تأثير ابادي على الحشرات لأن تأثيره القلوى يمكنه احداث تصبغ لطبقة الشموع التي تكسو طبقة الكيويتيل الخارجى للحشرة ، ولكن يجب عدم استخدام مسحوق الجير او اكسيد لتخفيف المبيدات التي تتحلل في البيئة القلوية.

### ٣- الجبس Gypsum

او كبريتات الكالسيوم المائية وهي تستخدم احيانا كمادة حاملة لبعض مساحيق التعفير ولكن من عيوبها ان كثافتها الشاملة عالية نسبيا.

### ٤- الكالسيت والدولوميت Calcite and dolomite

وتركيب الكالسيت الكيميائى عبارة عن كربونات الكالسيوم ويمكن ان يستخدم كمادة مخففة لمساحيق تعغير ابادة الحشرات ، اما الدولوميت فهو عبارة عن كربونات الكالسيوم والمنجنيون يمكن ان يستخدم كمادة مائة أو مخففة لمساحيق التعفير.

### ٥- مسحوق التلك Talc

وهو يتكون في معظمها من ميتاسيليكات المغنيسيوم . ولا يتميز التلك باى خواص ابادية للحشرات بمفرده.

٦- وهناك الكثير من المواد المخففة الاخرى مثل (البوروفاليت ، البنتونيت ، الكاؤولينيت ، الاتابولجيت ، مسحوق الكبريت ، مساحيق الاجزاء النباتية (كمسحوق الدقيق وفول الصويا ودمسحوق نبات الدخان ومسحوق أغلفة جوز الهند ومسحوق قلف الاشجار وغيرها من البقايا النباتية).

## العوامل المحددة لنجاح عمليات التعفير :

### ١- نوع المادة الحاملة او المخفة :

وقد تبين لنا في الجزء السابق كيف ان اختلاف التركيب الكيماوي للمواد الحاملة او المخفة الصلبة يمكن ان يؤثر على ثبات المبيد كما هو الحال في المواد المخفة القلوية التي لا تصلح لتخفييف المبيدات التي تتحلل في البيئة القلوية ، كما تبين لنا ان المادة المخفة قد تكون حاملة تماما ليس لها اى تأثير قاتل للحشرات بينما مساحيق مخفة أخرى تكون هي نفسها قادرة على إحداث تأكل وتمزق في كيوتيكل الحشرات بالتجفيف.

### ٢- سرعة الرياح :

يلزم لاستخدام مساحيق التعفير بنجاح ان تكون سرعة الرياح هادئة ، ولا تزيد عن عشرة أميال في الساعة ، واذا زادت السرعة عن هذا الحد ادى ذلك الى نقص في كميات المبيدات التي تستقر على السطح المعامل كما يترب على ذلك الى نقص كميات المبيدات التي تستقر على السطح المعامل كما يترب على ذلك زيادة التلوث المناطق المجاورة الغير مرغوب فيها.

### ٣- وجود الندى وكميته :

للحصول على أفضل تأثير وقائي يجب أن يتم التعفير عندما يكون النبات رطبا مبتلا بتأثير الندى أو المطر. وأحيانا قد يقتضي الامر إحداث هذا البال صناعيا برش النباتات بالماء قبل إجراء التعفير . وكميات الندى التي تتجمع فوق النباتات تمثل كميات لا يستهان بها من المادة فقد ثبت أن أوراق الكرنب في فدان من المحصول المكتمل النمو تغطيها كمية من الندى تقدر بحوالى ١٦٦١ غالونا من الماء في نفس المناطق الباردة.

(الغالون الأمريكي = ٣,٧٨ لتر) والتفاوت بين الحالتين يرجع الى ان أوراق نبات الكرنب مغطاة بطبقة شمعية أسمك منها في حالة نبات الفول مما يجعل احتفاظ أوراق الكرنب بالماء أقل منه في حالة نبات الفول ، ومن هنا يجب أن نضع في اعتبارنا نوع المحصول المعامل ، ويجب أن نضيف هنا انه كلما زادت كميات الندى عن الحد الامثل فإن ثبات متخلّف التعفير فوق الاوراق نقل لأن الحبيبات المستقرة فوق الاوراق قد تتعرض لغسيل جزئي ب قطرات الندى الزائدة التي تتجمع لتنزلق من فوق سطوح النباتات الخضرية.

### ٤- قابلية او ميل المسحوق للتغفير : Dusting tendency

المعلومات المعروفة قليلة فيما يختص بالعوامل الطبيعية والكيماوية المختلفة والتي تحدد مدى قابلية مسحوق معين لأن يغير بنجاح منتجًا توزيعاً وانتشاراً ناجحين ، وعموماً تعرف قابلية المسحوق للتغifer Dusting Tendency بأنها المساحة التي يمكن تغطيتها بوزن معين من الماء تحت نفس الظروف القياسية لاختبار التعفير، وقد أثبتت التجارب بعكس ما كان متوقع أن قابلية المادة للتغifer تزيد اذا أزيلت منها الحبيبات المتاخرة في الصغر وذلك لأن هذه الحبيبات الصغيرة للغاية تفقد وتصبح مع تيار الهواء كما أنها تنزلق بسهولة من فوق السطوح المعاملة وذلك لشدة نعومة وخفة وزن هذه الحبيبات الدقيقة للغاية.

## **٥- شكل الحبيبات Particle shape**

تفاوت حبيبات مساحيق التعفير تفاوتاً كبيراً في شكلها – فمنها الكروي أو الهرمي أو الرقائق المسطحة أو الابرية أو الحبيبات الغير منتظمة الشكل.

وهذا الاختلاف في الشكل يؤدي إلى اختلاف في مسلك الحبيبات بالإضافة إلى صعوبة القياس الدقيق لحجم الحبيبات المختلفة الشكل وبالتالي صعوبة التنبؤ بالصفات والخصائص الطبيعية التي تترتب عليها.

وقد ثبت أن الحبيبات الغير منتظمة الشكل تمثل إلى الانسياب ببطء من مسحوق التعفير بينما أن الرقائق المسطحة تمثل إلى الالتصاق جيداً بالسطح المعامل، أما إذا كان مسحوق التعفير يحتوى على خليطاً من حبيبات ذات أشكال مختلفة فان ذلك يؤدي إلى حدوث انفصال أثناء استخدامه.

## **٦- كثافة الحبيبات Particle density**

وهي الكثافة الفعلية Actual Density للمادة المكونة لمسحوق الصلب على أساس عدم وجود فراغات هوائية، وهي تختلف عن الكثافة الشاملة للحيز لمسحوق التعفير والتي نسميتها Bulk Density وقيمة الكثافة الفعلية لمسحوق التعفير لها تأثير كبير على الخصائص الآتية لمسحوق : سرعة تغذية العفاراة بمسحوق التعفير بمسحوق التعفير – القوة الحاملة لمسحوق – مدى انفصال مكونات المسحوق – وكذلك سرعة تجمع حبيبات المسحوق. وتقاس كثافة مسحوق التعفير بالتغير الذي يحدث في كثافة سائل معين عند اضافة وزن ثابت من المادة إلى السائل في قنينة الكثافة.

## **٧- حجم الحبيبات Particle shape**

ولقد لقيت هذه الصفة اهتماماً كبيراً من الباحثين وذلك لدراسة العلاقة بين حجم الحبيبات وكفالتها الابادية وكذلك بقية الاعتبارات التطبيقية الأخرى لمسحوق التعفير.

وقد أثبتت التجارب أن سمية مساحيق زرنيخات الرصاص أو البيرثوم أو الكبريت تزيد كلما نقص حجم الحبيبات. ولذلك فإن أي مبيد يتم تفتيت حبيباته تزداد سميته ويرجع هذا لعاملين (زيادة قدرة الحبيبات على الالتصاق بالسطح المعامل ، وثانيهما أن الحبيبات الأصغر يكون امامها فرضاً أكبر في الدخول من أجزاء الفم إن كان سما معدياً أو اختراف الكيويتيل والثغور التنفسية إن كان سما باللامسة ، ويعبر عن حجم الحبيبات بوحدات مش Mesh وهو رقم الغربال هذا يمثل بالتقريب عدد الثقوب الذي تنفذ منه كل الحبيبات فيما عدا الأكبر منها حجماً ، ورقم الغربال هذا يمثل بالتقريب عدد الثقوب في البوصة الطولية من الغربال ، ومن أضيق الغرابيل هو الغربال رقم (٣٢٥ مش) حيث يحتوى على حوالي ٣٢٥ ثقباً في كل بوصة طولية أي حوالي ١٠٥٠٠٠ ثقباً في البوصة المربعة حيث يكون قطر الثقب الواحد ٤ ميكروناً.

## **٨- صلابة حبيبات مسحوق التعفير (Hardness of particles)**

وهي صفة تعتمد على مكونات مسحوق التعفير والمواد التي تتميز حبيباتها بشدة الصلابة قد تسبب تآكلًا لأجهزة التعفير وكذلك أجهزة الرش عند استخدامها كمسحوق قابل للبلل مما قد يضر بالبساطير في هذه الحالة.

## ٩- الشحنات الالكتروستاتيكية:

وتتولد هذه الشحنات في مساحيق التعفير أثناء استخدامها نتيجة الاحتكاك بين حبيبات مسحوق التعفير وبعضاها أو بينها وبين أدوات التعفير، وتتوقف مقدار هذه الشحنات على عدة عوامل منها:- تركيب مسحوق التعفير ونوع المادة المصنوع منها آل التعفير ومدى تحرك الحبيبات أثناء التعفير ودرجة الحرارة وكذلك درجة الرطوبة.

## ١٠- الامتصاص السطحي والتشرب Adsorption and absorption

القدرة على الامتصاص السطحي والتشرب لمساحيق التعفير تتوقف على طبيعة المادة وسطحها وحجم الحبيبات وشكلها وكذلك على بقية العوامل المرتبطة بهذه الخصائص ومن ناحية أخرى فإن سعة تشرب الرطونة لحببيات مسحوق التعفير تؤثر كذلك على مدى حدوث ظاهرة تكون المساحيق على شكل كتل صلبة غير قابلة للتعفير وبالتالي فإن قابلية هذه السعة التشربية مرتبطة بخصائص الالتصاق بالسطح المعامل، كما ان الامتصاص والنشاط السطحي يتحكمان سائر الخواص الغروية لهذه المساحيق أثناء تجهيزها ثم قبل وبعد تعفيرها.

## ١١- القدرة على الالتصاق:

وتقاس درجة الالتصاق مساحيق التعفير عادة باستخدام سطوح ناعمة قياسية لاستقبال ناتج التعفير بعد استقراره ، وتعتمد القدرة على الالتصاق على حجم الحبيبات وشكلها وخواصها التشربية Absorption وكذلك على نشاطها السطحي كما تتوقف أيضا على مدى ميل حبيبات المسحوق إلى التجمع في كريات تحتوى (٢٥ إلى ٣٠٠ حبيبة)، وعموما يمكن تحسين خواص الالتصاق بإضافة الدقيق أو الزriet النباتى أو غيرها من المواد اللاصقة الصناعية مثل مشتقات السيلولوز ، كما تتوقف خواص الالتصاف ايضا على نوع السطح المعامل.

ولحصول على اكبر قدر من الالتصاق يتحتم اجراء عملية التعفير في وقت وجود الندى على الاوراق . ويمكن تحقيق نفس النتيجة بالرش بالماء قبل التعفير مما يساعد على زيادة كميات متلاففات مسحوق التعفير فوق النموات الخضرية المعاملة.

## ١٢- معدلات التعفير :

و عموما يتراوح معدل استخدام مساحيق التعفير حقليا بألات وأدوات التعفير الارضية بين خمسة وعشرين كيلوجراما للفدان حسب نوع المحصول وعمره ومسافاته زراعته.

## ١٣- منع تحطم المبيدات بواسطة المواد الحاملة:

ولقد أثبتت الكثير من التجارب أن النشاط السطحي لبعض المواد الحاملة الصلبة المخففة مثل مسحوق الانابولجيت لها القدرة على تحطيم المبيدات التي تخلط معها مثل مبيد الهبتاكلور.

## سوائل الرش وتجهيزاتها:

محاليل الرش عموماً أما ان تكون:

- محاليل حقيقة Standard – Real – True – Ideal solution

وهي امتزاج كل أيونات وجزيئات وذرارات المذيب والمذاب امتزاجاً تماماً ليكون

Mixtures متجانساً Homogenous

- معلقات ثابتة Suspension

وهي عبارة اي مادة صلبة في صورة مسحوق يتربّس في صورة حبيبات غير متجانسة عند إضافة للماء ولذلك يجب وضع مواد إضافية تضمن انتشار حبيبات

المعلق بدرجة ثابتة وتسمى هذه المواد بالمواد المفرقة والحافظة للغرويات

Dispersing Agents and Colloid Protectants + Dust (W.P) + Water = Suspension

وظيفة هذه المواد هي ضمان إنتشار المباد ثابتة في الماء عن طريق منع ترسيب حبيبات المعلق أي تؤدي لثبيت إنتشاره.

تفسير عملها:- تعمل على لزوجة سائل الرش وبالتالي تخفض سرعة سقوط وتجمع حبيبات المعلق.

هذه المواد تدمر على حبيبات المعلق وتغلفها بطبقة من الجزيئات التي لها نفس كثافة السائل المحيط.

## مستحلبات Emulsions

يعرف المستحلب على انه نظام غروي غير متجانس وسط الانتشار فيه غالباً الماء والمادة المنتشرة اي سائل زيتى .

ولذلك يجب إضافة مواد معينة لتضمن الانتشار المتجانس ل قطرات المباد في البيئة المائية وتسمى Emulsifying agent & Emulsifiers

عوامل إستحلاب أو مستحلبات:

Oil + Emulsifiers +Water = Emulsion.

## أنواع المستحلبات:

### Oil in Water (O/W)

وسط الانتشار هي الماء والمادة المنتشرة هي الزيت وهو صالح للاستخدام وهو الصورة الأكثر استخداماً نظراً لأن الماء متوافرة في الحقل وقليلة التكاليف.

### Water in Oil (W/O)

وسط الانتشار هو الزيت (المباد) والمادة المنتشرة هي الماء وهي صورة غير صالحة للاستخدام الحقل نظراً لعملها سمية للنباتات Phytotoxicity to plant كيف يمكن التمييز بين النوعين؟

يضاف نقطة زيت على الشريحة التي بها العينة المختبرة وإذا امتزجت بسرعة دل ذلك على أن المستحلب W/O والعكس صحيح.

يضاف للمستحلب صبغة تذوب في الماء ولا تذوب في الزيت فإذا تكون المستحلب دل ذلك على أن وسط الانتشار هو الماء والعكس.  
عند قياس التوصيل الكهربائي في المستحلب فإذا كان جيد التوصيل دل ذلك على أن المستحلب  $O/W$  والعكس صحيح.

### بعض ظواهر المستحلب

#### ظاهرة انعكاس المستحلب Inversion of Emulsion

ويعنى إنعكاس المستحلب من الصورة  $O/W$  إلى الصورة الغير مرغوبة  $W/O$  السبب يرجع لوجود كاتيونات  $Ca^{++}$  &  $Mg^{++}$  الثانية التكافؤ أو الماء العسر ولا يمكن استخدامه حقلياً.

#### ظاهرة كسر المستحلب Breaking of Emulsion

يطلق عليه عند حدوث إنصال صورتى المستحلب الى طبقات واضحة يمكن رؤيتها بالعين المجردة ويتم تجمع قطرات المادة المنتشرة وتحولها من الابعاد الغروية لأبعاد أكبر أى إنصال أو تحولها من أحجام صغيرة ١ميكرون الى ٢ميكرون أى بداية الإنكسار واسباب الماء العسر كعامل كيميائى وانخفاض وارتفاع درجة الحرارة كعامل طبيعى والرج العنيف كعامل ميكانيكى.

#### ظاهرة تكون الطبقة الدهنية Creaming of Emulsion

إنصال أو كسر جزئى لمكونات المستحلب ويرجع ذلك لضعف الاستهلاك مما يتبع الفرصة للزيت أن يطفو على السطح ، ويتغلب عليه بالتعليق.

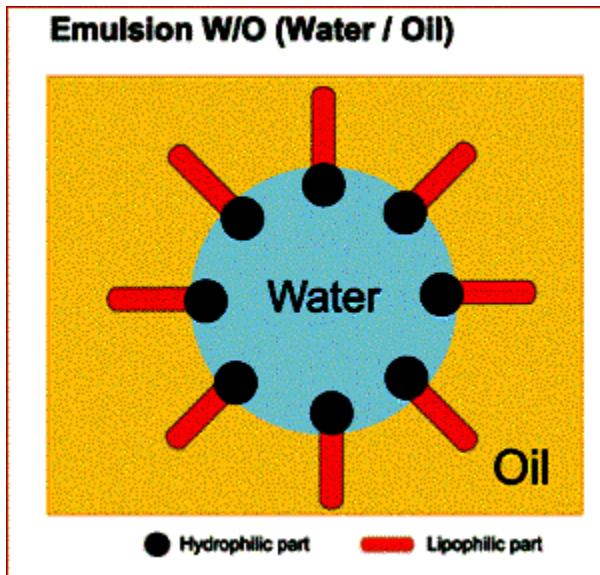
#### ما هي النظريات التي تفسر إنعكاس المستحلب:

##### فى الحالة الطبيعية :

إذا كانت عوامل الاستحلاب من الصابون أو المنظفات الانيونية أحادية التكافؤ فى هذه الحالة تدمص عوامل الاستحلاب فى السطح البيينى بين الماء والزيت مما يؤدى إلى خفض التوتر السطحين مما يساعد على انتشار قطرات الزيت فى الوسط المائى.

#### وتشرح نظرية Hildebrand كالتالى :

تتكون عوامل الاستحلاب من سلسلة هيدروكرбونية تنتهي بمجموعة طرفية قطبية عند السطح البيينى بين الماء والزيت وتتجه المجموعة القطبية فى الماء تنتفع لارتباطها بعدد من جزيئات الماء بينما تتجه السلسلة الهيدروكربونية انتغماس فى الزيت ، فإذا كان مقطع الجزء القطبى أكبر من الغير قطبى فإن ذلك يؤدى لتكوين مستحلب  $O/W$  وعند استخدام ماء عسر أو صابون  $Ca^{++}$  نجد أن مقطع السلسلة الهيدروكربونية الثانية يصبح أكبر من الطرف القطبى مما يؤدى إلى ان يصبح الزيت هو الصورة السائلة والسائلة للانشمار  $W/O$



عند استعمال عوامل الاستحلاب الصلبة مثل مسحوق الفحم والسليكا ( فالسائل الذى يبلل المادة الصلبة أكثر فإن تقليل زاوية التماس يكون هو وسط الانتشار وينحصر السائل الثانى ليتوزع فيه فى صورة قطرات ، فمثله مسحوق الفحم الذى يبللها أكثر هو الزيت اذن وسط الانتشار هو الزيت ويكون W/O وإذا كان السليكا الذى يبللها أكثر هو الماء اذن وسط الانتشار هو الماء اذن المستحلب هو O/W .

### ملحوظة :

رغم ان الماء هو السائل الشائع لتحضير محليل الرش إلا انه يقابلها عدة مشاكل وهى:-

معظم المبيدات المعروضة ضئيلة الذوبان في الماء (المعلق والمستحلب) صعوبة تعطية النموات الخضرية في طبقات متجانسة لارتفاع قيمة التوتر السطحي للماء وبالتالي التجمع في صورة قطرات والانزلاق فوق السطح المعامل .  
والحل :

يجب اضافة مواد ذات نشاط سطحي لها القدرة على خفض قوة التوتر السطحي للماء وتسمى بالمواد المبللة والناشرة .

### تعريفها:-

هي مواد تساعد على ملامسة محلول الرش للسطح المعامل حيث انها تهيئ الفرصة لقيام سطح الالتصاق بين سطح الورقة وطبقة سائل الرش بخفض الطاقة السطحية للماء عبر خفض قوة التوتر السطحي .

### مراحل إنتشار سائل الرش:

تبليغ السطح المعامل واستقرار مبدئي ل قطرات الرش .

إنتشار كل قطرة لتغطي مساحة أفضل بمساعدة المواد الناشرة التي تخفض من زاوية التماس .

إمتداد القطرة في شكل غشاء رقيق متجانس Film على كل النموات الخضرية .

### ميكانيكية عمل هذه المواد:

إنها مركبات عضوية ذات سلسلة هيدروكرбونية طويلة لها نشاط سطحي بحيث تتركز جزيئات هذه المواد في السطح البيني بين الماء والزيت .

كما تنعمس المواقع القطبية في الماء والمواقع الغير قطبية في الزيت ونتيجة لذلك يؤدي لخفض التوتر السطحي للماء فتحول طاقة التوتر السطحي للماء لطاقة الالتصاق مع الطبقة الشمعية وبالتالي إنتشار شامل على السطح المعامل . Film .

## المواد المساعدة

### الجانب الخفي من المبيد

نجاح المادة الفعالة في العمل كمبيد يعتمد بالدرجة الأولى على قدرة وكفاءة المواد المساعدة والتي تعمل على تحسين خواص محلول الرش وعلى الرغم من أن المواد المساعدة غير نشطة حيويا (ليس لها تأثير إبادي) إلا أن غيابها يؤدي إلى إنخفاض الكفاءة الإبادية لمستحضر المبيد، لقد ساهمت المواد المساعدة في توفير مبيدات يمكن استخدامها بصورة عملية في الحقل ومن المتوقع أن يؤدي التقدم في علم المستحضرات واستخدام أنواع جديدة من المواد المساعدة إلى إنتاج مستحضرات تجارية جديدة تمتاز بفعالية أكبر وسمية نسبية منخفضة للثدييات والكائنات الحية غير المستهدفة.

يمكن تعريف المواد المساعدة على أنها أي مادة (خلاف الماء) ليس لها تأثير إبادي تضاف إلى المبيد لزيادة الكفاءة الإبادية للمبيد وتحسين خواص محلول الرش، وعلى ذلك فإن المواد المساعدة تؤثر بقوة على صورة التفاعل بين المبيد (المادة الفعالة) والأفة والمحصول حيث تعمل المواد المساعدة على تعديل خواص محلول الرش بما يسمح بوصول المبيد وثباته على النبات بتركيز لا يسمح بحدوث ضرر للأوراق وبقاء متبقيات المبيد لفترة كافية وتسهيل اختراق المادة الفعالة لجسم الأفة.

تحدد الموصفات الطبيعية والكيميائية للمبيد ونوع الأفة المستهدفة نوع المواد المساعدة المستخدمة في تجهيز المبيد فمثلاً مبيدات الحشائش يجب أن تخترق سطح الورقة في حين أن المبيدات الحشرية والفتيرية من المفضل أن تصل إلى ابعد من ذلك حيث يجب أن تصل إلى داخل الورقة أو أن تصل إلى العصارة. هذا وتختلف قدرة المادة المساعدة الواحدة وطريقة تأثيرها تبعاً لاختلاف الأفة أو المحصول يضاف إلى ذلك أن طريقة عمل المواد المساعدة وطبيعة التفاعل الحادث بينها وبين المبيد-الأفة-المحصول في أغلب الحالات غير مفهومة تماماً حيث مازالت هذه النقاط تحتاج إلى المزيد من البحث والدراسة.

بصورة عامة فإنه يوجد نوعين من المواد المساعدة.

**النوع الأول** وهو الذي يقوم المصنع بإضافته إلى المادة الفعالة للمبيد والمذكور عند تجهيز المستحضر التجاري وأغلب مستحضرات المبيدات المستخدمة في مصر من هذا النوع حيث تأتي عبوة المبيد جاهزة للاستخدام في الحقل بعد التخفيض بالماء ولا تحتاج إلى أي إضافات أخرى.

**النوع الثاني** من المواد المساعدة هو الذي يتم إضافته إلى تلك الرش بصورة منفصلة عند تجهيز وخلط المبيد في الحقل ويتم اللجوء إلى هذا النوع من المواد المساعدة في ظروف خاصة منها الخوف من حدوث تدهور للمبيد في حال وجود المواد المساعدة في عبوة المستحضر لفترة طويلة أو استخدام ماء عسر للرش أو عند استخدام مياه ذات درجات حموضة أو قلوية شديدة أو الحاجة إلى رش المبيد مع توقع سقوط أمطار وما إلى ذلك وهذا النوع غير منتشر في مصر.

يرجع استخدام المواد المساعدة إلى نهايات القرن التاسع عشر وبدايات القرن العشرين (قبل مائة عام) حيث شاع في ذلك الوقت استخدام المولاس والسكر لتحسين

خواص محلول رش المبيدات غير العضوية وزيادة كثافته وزيادة قدرة المحلول على الإلتصاق بالأوراق، كما شاع أيضا استخدام الصابون مع الكيروسين والزيوت المعدنية لخفض إحتراق الأوراق والتأثيرات الضارة التي تحدث للنبات عند الرش ومع تطور علم كيمياء المبيدات وظهور المثبتات من المواد الفعالة وظهور وتطور آلات رش المبيدات تطور علم مستحضرات المبيدات وظهرت الحاجة إلى استخدام مواد تساعد في إحداث توزيع متجانس للمبيد على السطح المعامل و تعمل على تحسين قدرة المبيد على إحتراق سطح الآفة، حيث ظهر إلى الوجود مصطلح جديد هو الـ *Surfactants* أو المواد النشطة سطحيا والتي يطلق عليها أحياناً المواد المساعدة.

إلى الآن لا يوجد اتفاق حول طريقة تقسيم المواد المساعدة حيث تقوم بعض المراجع والمدارس العلمية بتقسيم هذه المواد تبعاً للتركيب الكيميائي وهذا التقسيم يعطى للباحثين والمصنعين لمستحضرات المبيدات فكرة عن مدى توافق المادة المساعدة مع المبيد والمكونات الأخرى المستحضر إلا أنه لا يعطي أي فكرة عن الوظيفة التي تؤديها المادة المساعدة في حين يفضل البعض تقسيم المواد المساعدة على حسب الوظيفة التي تؤديها المادة المساعدة والمشكلة في هذا النوع من التقسيم أن معظم المواد المساعدة لها أكثر من وظيفة أو من الممكن أن تلعب أكثر من دور في تعديل خصائص محلول الرش.

على الرغم من التطور الهائل الذي حدث في علم المستحضرات إلا أنه إلى الآن لا يوجد قواعد نظرية ثابتة تحدد نوع المادة المساعدة المناسبة لكل مادة فعالة حيث إنتم علم المستحضرات ولا يزال يعتمد على التجربة والخطأ في تحديد نوع وكمية المواد المساعدة اللازمة لتجهيز المادة الفعالة ويرجع ذلك في الأساس إلى طبيعة المواد المساعدة نفسها والتي تمتاز بأنها تعمل وتأثر على أكثر من عامل في نفس الوقت.

وأيضاً جزء من المشكلة يرجع إلى إتساع طيف الصفات الطبيعية والكيميائية للمواد الفعالة المختلفة والإختلافات الكبيرة بين المحاصيل المختلفة وكذلك الآفات مما يعطي عدد لا ينتهي من الإحتمالات والتي يصعب معها وضع قواعد ثابتة. تتجه أبحاث مصنعى المبيدات الآن إلى تعظيم الاستفادة من المبيدات التقليدية بإعادة تجهيزها في صورة مستحضرات جديدة تحقق الأهداف الآتية:

- ١ - تقليل الجرعة المستخدمة من المادة الفعالة لوحدة المساحة.
- ٢ - خفض الفاقد في محلول الرش بتحسين خواص محلول الرش.
- ٣ - تقليل كمية المياه المستخدمة في الرش.
- ٤ - خفض السمية للقائمين بالتطبيق وتقليل متبقيات المبيد في المحصول.
- ٥ - تقليل التكلفة الاقتصادية.
- ٦ - زيادة الكفاءة الابادية للمبيد.

ربما تكون إعادة النظر في المبيدات التقليدية وتطويرها بما يسمح بزيادة كفاءتها الإبادية وتقليل آثارها الجانبية على الصحة العامة والبيئة أحد الحلول الواحدة خاصة في الدول النامية وذلك عوضاً عن البحث عن مواد فعالة جديدة تعمل كمبيدات.

## أنواع المواد المبللة والناشرة

### Types of Wetting and Agents Spreading

#### ١ - مواد نشرة قديمة:

ومن أمثلتها :

#### - الصابون الصوديومي أو البوتاسيومي

وهي عبارة عن أملاح الصوديوم والبوتاسيوم للاحماظ الدهنية الطويلة السلسلة، وهي قابلة للذوبان في الماء ، وقد استعمل منذ أمد طويل كمادة مبللة وناشرة مع سلفات النيكوتين ضد حشرات المن ، ولكن من اهم عيوبه انه يتربس في وجود الايونات المسؤولة عن عسر الماء وهي ايونات الكالسيوم والمغنيسيوم غير قادر للذوبان في الماء وليس لها نشاط سطحي .  
وايضاً (سائل كبرته لب الخشب - الكيزين - الجيلاتين - السaponin - الزيوت كمواد نشرة )

#### ٢ - المواد النشرة الحديثة :

وقد ازدهرت بعد تقدم صناعة المنظفات الصناعية والمواد النشرة سطحياً المحضرة صناعياً.

والمواد النشرة الحديثة عموماً يمكن تقسيمها إلى ثلاثة أقسام :-

- مواد نشرة انيونية .

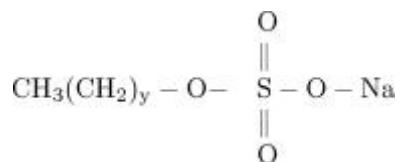
- مواد نشرة كاتيونية .

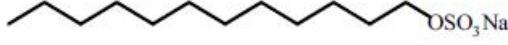
- مواد نشرة غير انيونية.

#### اولاً :- المواد النشرة الانيونية Anionic Spreaders

وهي مركبات عضوية قابلة للذوبان في المحاليل المائية وتحتوي مجموعة متأينة ولما كان النشاط السطحي للجزئ يرجع للانيون الناتج وهو على صورة سلسلة هيدروكرbone تنتهي بمجموعة انيونية أى مشحونة بشحنة سالبة - لذلك سميت هذه المشتقات بالمواد النشرة الانيونية.

وأول مجموعة ظهرت بين هذه المشتقات الصناعية كانت كبريتات الالكيل Alkyl Sulphates ورموزها العام :



Chemical Name	Alkyl sulphates (AS)
Chemical Structure	$C_nH_{2n+1}OSO_3Na$ , where n=12-18 and M = generally sodium. Example: 
Synonym and SMILES	Numerous (See appendix 2 in HERA 2002)
Usage	Alkyl Sulphates (AS) are a widely used class of anionic surfactants. They are used in household cleaning products, personal care products, institutional cleaners and industrial cleaning processes, as industrial process aids in emulsion polymerisation and as additives during plastics and paint production. Uses in household cleaning products include laundry detergents, hand dishwashing liquids, and various hard surface cleaners.

وهي على صورة املاح الصوديوم مما يضمن ذوبانها في الماء ، كما ان المحافظة على خاصية قابليتها للذوبان في الماء البارد يقتضي الا تزيد عدد ذرات الكربون في السلسلة الهيدروكربونية (R) عن اثنى عشرة كربون كما هو الحال في سلفات أو كبريتات الصوديوم ، والمجموعة الثانية من المواد الناشرة الانيونية هي مشتقات لحامض السلفونيك حيث تتصل ذرة الكبريت بذرة الكربون مباشرة حيث ان R هي سلسلة هيدروكربونية اليفاتية .

وقد وجد بصفة ان اطالة السلسلة الهيدروكربونية وهى الجزء الغير قطبى فى الجزيئ تنتج مركبات ذات نشاط سطحى ولكنها تحتاج درجة عالية ليتم ذوبانها في الماء حتى تستطيع ان تقوم بنشاطها السطحى . وهذا العيب يمكن التغلب عليه بادخال مجموعة غير مشبعة او بتفریغ السلسلة كما هو الحال في حامض الاولبيك واسترات حامض السكسنيك على التوالى .

وكذلك أمكن التغلب على هذه العقبة بالنسبة لهذا النوع من المشتقات بادخال مجموعات أروماتية متصلة بمجاميع سلفونية كما هو الحال في المادة الناشرة دوديسيل بنزرين سلفونات الصوديوم .

### ثانيا :- المواد الناشرة الكاتيونية Cationic Spreaders

فى هذه الحالة يكون الجزء المسئول عن النشاط السطحى عبارة عن سلسلة هيدروكربونية فى طرفها مجموعة قطبية متأينة بحيث تكون السلسلة الهيدروكربونية مشحونة بشحنة موجبة اى على صورة كاتيون ولذلك سميت بالمشتقات الكاتيونية مثل عليها أملاح الامونيوم الرباعية حيث ان لها نشاط سطحى ملحوظ وبجانبة تأثير مبيد للكثير من الكائنات الحية الدقيقة وفي مقدمتها البكتيريا والفطريات . ولكن يعيب هذه المواد انها تترسب بواسطة اى مشتقات ايونية .

### ثالثا:- المواد الناشرة غير الايونية Non Ionic Spreaders

وفي هذه المركبات تختفى المجموعة الطرفية القطبية المتأينة فالاحماض الدهنية بتحويلها الى الاسترات تختفى منها مجاميuk الكربوكسيل القطبية كما تختفى من الكحولات مجاميuk الهيدروكسيل القطبية ، وبذلك يتاح لهذه المشتقات أن تكون ثابتة ومقاومة لتأثير عسر الماء ، كما أنها لا تصبح لها القدرة على الاشتراك في تفاعلات جانبية مما قد يؤثر على المكونات الفعالة .

### **٣- المواد اللاصقة :- Stickers**

بعد أن يتحقق ابتلاع السطح المعامل بسائل الرش ثم يتم انتشار السائل بصورة منتظمة متجانسة ليغطي كل السطح المعامل يلزم خاصة في حالة المعاملة الوقائية استمرار الاثر الابادي الباقى للمبיד أطول فترة ممكنة في مواجهة العوامل الجوية التي تعمل على إزالة مخلفات الرش ، ولتحقيق ثبات متبقيات المبيدات أى خاصية الـ(Tenacity) يلزم وجود مواد لاصقة تزيد من قدرة هذه المتبقيات على البقاء فوق النموات الخضرية المعاملة.

مثال على المواد اللاصقة زيت بذرة القطن حيث يصلح كمادة لاصقة افضل من الزيوت البترولية المنقاء (Refined Petroleum) وهذه الخاصية قد تكون راجعة للخواص نصف الجافة لزيت بذرة القطن والتي تؤدى ليس فقط الى الوقاية من الابتلاع بالماء بل تقوم أيضا بدورها كمادة لاصقة ، كما يوجد ايضا عجينة الدقيق والاصماغ والديكسترين ودقيق فول الصويا .

### **٤- المواد المفرقة أو الحافظة للغرويات :- Dispersing agents or Colloid Protectants**

وفي حالة استخدام المعلقات المائية فاننا نر غب في المحافظة على استمرار انتشار حبيبات المعلق طوال فترة تجهيز واستخدام هذه المعلقات، ولا يفيد في ذلك مجرد التقليب بل يجب أن نضيف مواد مفرقة أو حافظة للغرويات الذي يستخدم في المساحيق القابلة للبلل في سائل الرش المائي.

وأهم المشتقات الصناعية لهذا الغرض بدأت في الظهور في المانيا عام ١٩٤٥ حيث أستعمل مادة ميثيل سليلوز ومشتقاتها بنجاح كمواد حافظة للغرويات.

وقدرة هذه المواد في تأخيرها أو منعها لترسيب حبيبات معلق الرش يعزى لسبعين اسasيين أولئما أن هذه المشتقات تعمل على زيادة لزوجة سائل الرش وكما هو مبين فإن لزوجة السائل تتناسب عكسيا مع سرعة سقوط الحبيبات المعلقة فيه ولذلك فزيادة اللزوجة يعني خفض سرعة تجمع الحبيبات المعلقة ، والسبب الثاني في تفسير قدرة هذه المشتقات على تثبيت المعلق هو أن هذه المشتقات تمتص سطحيا فوق حبيبات المعلق بحيث تغلف هذه الحبيبات المعلقة بطبقة من هذه الجزيئات التي لها نفس كثافة السائل المحيط وهذا يعمل وبالتالي على تثبيت انتشار هذه الحبيبات المعلقة.

### **٥- عوامل الاستحلاب : Emulsifying agents**

او المستحلبات Emulsifiers هي المواد المسئولة عن تثبيت المستحلبات لضمان الانتسار المتجانس للمبيد المذاب في مذيب عضوي في البيئة المائية عند تجهيز سائل الرش وأثناء استخدامه ، ومركبات المبيدات القابلة للاستحلاب Emulsifiable Concentrates ويرمز لها بالرمز EC وهي الصورة الحديثة الشائعة الاستعمال الان وتكون هذه المركبات بإذابة المواد الفعالة مع المواد الإضافية في مذيب عضوي غالبا ما يكون من الزيوت البترولية ومشتقاتها ، وهذه المحاليل المركزية تكون قابلة للاستحلاب عند تخفيفها بالماء وقد شاع استعمال هذه المنتجات بعد اكتشاف المواد الناشرة غير الأيونية والقابلة للذوبان في المذيب العضوي والتي تتميز بنشاطها السطحي وقدرتها على استحلاب المخلوط بنجاح عند تخفيفه بالماء

قبل الرش ، ومن مميزات هذه المركبات القابلة للأستحلاب سهولة تداولها نسبياً كما أن إرتفاع نسبة ما تحتويه من صورة الزيت المعدني أو المذيب العضوى يهيئ الفرصة لامكان تحقيق تغطية أشمل وأفضل للسطح الشمعية للنمات الخضرية في شكل طبقات متصلة من المبيد الذائب في المذيب العضوى المنتشر أيضاً في غشاء رقيق يغطي سطوح النمات الخضراء المعاملة.

## **Fumigation التدخين**

هو معالجة المادة مما لحقها من إصابة بالآفات باستخدام تركيز مميت من مادة كيميائية مبيدة واحدة أو أكثر من مواد التدخين، التي يمكن أن تتحول تحت تأثير درجة حرارة وضغط معينين، إلى الحالة الغازية، وتحتاط بجزيئات الهواء وتنتشر في مكان محكم الإغلاق وفي الفراغات البينية لحبوب المادة المعالجة وفي أدق الشقوق داخل الحبوب المصابة.



### **مواد التدخين وأنواعها:**

يمكن تركيب كثير من المواد الكيميائية الطيارة في درجات الحرارة العادبة وتكون سامة لعدة آفات مختلفة، إلا أنه من الصعب إلحاها مع مواد التدخين وذلك بسبب اكتسابها صفات غير مستحبة، مثل عدم ثباتها كيميائياً، أو لفعلها المخرش أو المؤدي إلى تأكل المعادن والمطاط والبلاستيك، أو لأنها تترك آثاراً سامة في المواد المعالجة وتنسبها صفات غير مقبولة، مثل اللون والرائحة والطعم وغيرها. كما قد يكون الكثير منها مميتاً للنباتات والشتل والبذور، وما يتصل بالمماطلة القابلة للاشتعال أو الانفجار فيمكن استعمالها بعد إضافة بعض المواد المختارة للتخفيف من سميتها أو التخلص منها، وتستخدم في التدخين مواد كثيرة منها:

غاز سيانيد الهيدروجين  $\text{HCN}$ ، غاز برومور الميثيل  $\text{CH}_3\text{Br}$ ، إيثيلين  $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$ ، تترا كلوريد الكربون  $\text{CCl}_4$ ، الكلوروبيررين، ثاني كبريت الكربون  $\text{CS}_2$  وبارادي كلورو بنزين  $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$ ، ديكلوروبروبين  $\text{C}_3\text{H}_4\text{Cl}_2$  وديكلوروبروبان  $\text{C}_3\text{H}_6\text{Cl}_2$ .

ولا يزال البحث عن مادة التدخين المثالية مستمراً، وقد تكون غير موجودة، وتبقى الجهود مرکزة اليوم على اختيار المادة الأصلح في كل معاملة، بحسب اعتبارات كثيرة، مثل الإمكانيات والتجهيزات المتوافرة، وطبيعة المادة المراد

معالجتها، والشروط الجوية السائدة، والمدة المتاحة لإجراء عملية التدخين، ورطوبة المادة وغيرها.

يجب على القائمين بعملية التدخين أن يكونوا على دراية كافية بمواد التدخين المتوفرة ومدى صلاحيتها لتدخين مادة محددة من دون المساس بخواصها المختلفة، وفي حال الاضطرار لمعالجة مادة بمواد للتدخين غير معروفة تماماً فلا بد من إجراء تجربة مصغرة عليها لبيان مدى إمكانية فاعليتها.

#### العوامل المؤثرة في فاعلية التدخين:

للحصول على النتيجة المطلوبة من عملية التدخين لا بد من مراعاة الكثير من النواحي الفنية وأهمها:

أ - يعتمد التدخين على تحول المادة المستخدمة إلى الحالة الغازية وهناك كثير من مواد التدخين السائلة التي تبدأ بالتبخر السريع عند وضعها تحت ظروف حرارة وضغط معينين مما يؤدي إلى فقدان جزء كبير من حرارتها الكامنة اللازمة للتبخير وربما إلى تجمدها في أنابيب التوصيل وإلى توقف عملية التبخير، لذلك لا بد من وضع أنابيب التوصيل في محم مائي لتعويض ما تفقده المادة من حرارتها وكى تستمر عملية التبخر للوصول إلى التركيز القاتل بأقصر مدة ممكنة.

ب - تتناسب سرعة انتشار الغاز عامة عكساً مع كتلته الجزيئية وكذلك فإن اخترافه لكتلة المادة والوصول إلى أدق أعمق الشقوق فيها وإلى داخل الحبوب تعد أمراً مهماً جداً وسبباً أساسياً لاستعمال التدخين كبديل لتقنيات المكافحة الأخرى التي لا يمكنها أن تؤدي دور عملية التدخين المذكور.

ج - تحريك الهواء: تجمع مادة التدخين عند إطلاقها في قاع مكان المعالجة وبصير توزع الغاز غير متجانس في المادة المراد معالجتها، لذلك لا بد من الاعتماد على نظام خاص للتهدية على نحو يسهم في الحفاظ على استمرار تجانس الغاز، وذلك بإنشاء نظام تهوية مغلق يعتمد على سحب الغاز من أسفل مكان المعالجة بعد إطلاقه من الأعلى على نحو مستمر، إلى جانب استخدام مراوح مختلفة موزعة في أماكن مناسبة.

د - الاشتراك: Sorption تُشترب في أثناء مدة التدخين كميات متباعدة من الغاز بأجزاء المادة المعالجة و يكون الاشتراك إما بامتصاص Adsorption جزيئات الغاز على سطوح المادة أو بامتصاص هذه الجزيئات إلى داخل المادة المعالجة وفي كلتا الحالتين فإن الكمية المشتربة من الغاز تفقد فاعلية تأثيرها في الآفة عندما ينحصر أمرها الأساسي في الجزيئات الحرارة، لذلك يجب التحكم بالعوامل التي تخفف من حجم هذه الظاهرة كرفع درجة الحرارة، أو تخفييف رطوبة المادة، أو تقليل حجم حمولة المكان أو تعويض الكمية المشتربة بإطلاق كمية بديلة داخل مكان التدخين. وبعد فتح مكان المعالجة تطلق في بادئ الأمر الغازات الحرارة وتبقى الغازات المشتربة مدة أطول في المادة قبل انطلاقها.

هـ - ذوبان الغاز في السوائل: يعد ذوبان الغاز من أهم العوامل التي تؤخذ بالاعتبار عند اختيار مادة التدخين المناسبة، وذلك لأن قابلية الغاز للذوبان مثل غاز سيانيد الهيدروجين، تؤدي إلى خفض حيوية المواد مثل الشتول والشجيرات المعاملة،

كما تؤثر في حيوية البذور وفي الكثير من الخواص الفيزيائية والكيميائية والغذائية للمواد كما ترتفع نسبة الآثار السامة المتبقية فيها. كما أن بعض مواد التدخين مثل بروم الميثيل وغيره تذوب في الزيوت، ومن المفضل عدم معاملة المواد الغنية بالزيوت بمثل هذه المواد.

و - التركيز ومدة المعاملة: ترتبط سمية مادة التدخين للأفة بعاملين:

- التركيز الفعلي (أو الحر) لمادة التدخين ويختلف هذا التركيز باختلاف حساسية الأنواع وأطوارها.
- ى - مدة التعرض للغاز.

ويعبر عن سمية مادة ما لمدخن ما بناتج جداء التركيز الحر للغاز  $\times$  الزمن أو مدة التعرض للغاز بـ  $\propto$  ز و تكون وحدة القياس غ/س/م<sup>3</sup>.

### مجالات استخدام التدخين

استخدم التدخين قديماً في معالجة التربة ضد ما تحتوي عليه من أحياض ضارة بالمزروعات كالفطريات والحشرات والديدان وفي مكافحة بذور الأعشاب الضارة في التربة ولمكافحة الحشرات التي تصيب الأشجار المثمرة بالتدخين تحت الخيام. ويستخدم اليوم التدخين في الأمكنة المختلفة المخصصة للنقل مثل السفن والناقلات والشاحنات، وكذلك الأماكن المخصصة للتخزين كالمستودعات والصوامع، كما يستخدم في معالجة الحشرات والحلام في المواد المخزونة المختلفة (الحبوب ومشتقاتها والتمرور والفواكه المجففة والخضار الطازجة والشتوال والدرنات والأبصال والسوق الأرضية وأنواع الأنسجة جميعاً).

وتجري عمليات التدخين في أماكن التخزين وفي الموانئ ومرافئ الحجر الزراعي إما تحت الضغط العادي وإما تحت التفريغ.

### الأخطار

إن مواد التدخين السامة للحشرات وغيرها، سامة للإنسان أيضاً، والأبخرة المستخدمة في مكافحة حشرات المخازن أو آفات التربة خطرة على الإنسان، ويجب أن تتم عملية التدخين بإشراف أشخاص مختصين في عملية التدخين وخصوص الأبخرة وسميتها ومعالجة التسمم بها إذ لا بد من الإطلاع على توصيات الشركة الصانعة واتخاذ جميع الاحتياطات الالزمة في أثناء العملية كما أن لكثير من مواد التدخين صفة التدier باستنشاقها للمرة الأولى، إذ تؤدي إلى شل الأعصاب الحسية وإضعاف حاسة الشم عند الإنسان وعدم الشعور بها.

ولابد من استعمال أقنعة وألبسة خاصة لحماية جميع أنحاء الجسم إذ إن غازات التدخين تدخل عن طريق التنفس والجلد والعينين، كما يجب عدم التعرض لتركيز عالية من الغازات، لمدة طويلة ومحاولة إيجاد الأساليب التيتمكننا من إجراء العملية بأقل مدة ممكنة لعرض القائم بالعملية، كما ينصح بقيام فريق متخصص بالتدخين وعدم قيام شخص وحده بالمعالجة.

ومن الضروري الحذر من الأثر السام المتبقي للمادة الذي يتراكم بسبب سوء الاستخدام لمادة التدخين التي تصدر سامة للمنتج والمستهلك معاً. كما يجب تجنب أخطار حريق بعض المواد مثل فوسفید الألمنيوم في الأجواء الماطرة.

### تجهيز وتطبيق المبيدات (آلات الرش والتغفير)

#### مقدمة:

المبيدات هي تلك المواد الكيميائية التي تستخدم في مكافحة الآفات أو الحد من أضرارها. ولكننا نعرف أيضاً أن الآفات تشتمل على اختلاف أنواعها وأجناسها وأصنافها. ومن البديهيات أن ما يصلح من مبيدات في مكافحة آفة حشرية لا يصلح غالباً في مكافحة آفة فطرية، ولهذا تتعدد المبيدات بتعدد أنواع الآفات.

وحتى كل نوع من أنواع الآفات، كالحشرات مثلاً، فلكل جنس منها خصائص تناسبها أنواع محددة من المبيدات، ولا تناسبها أنواع أخرى تصيب الحبوب تناسبها مبيدات، وهذا سبب آخر من أسباب تعدد المبيدات وتعدد مستحضراتها.

ومن الطبيعي أنه عندما يشرع في مكافحة الآفات، فإننا ندرك أنه لن يقضي تماماً عليها وأن نستأصل شأفتها، وغاية ما نتمناه هو تقليل الأضرار التي تسببها لنا ولمزروعاتنا، ولهذا فاستعمالها للمبيدات قد يكون لقتل الآفة في منطقة محددة أو لإبعادها وتشتيتها، أو لتأخير نموها وإطالة دورة حياتها، أو لتقليل الضرر الناشئ عنها أو لغير ذلك من الأسباب. وهذا سبب آخر أيضاً من أسباب تعدد المبيدات وتعدد مستحضراتها.

وأهم من ذلك كله أن العوائل التي تعيش عليها الآفات تتباين بشكل كبير فقد يتم مكافحتها على أوراق النباتات، أو داخل أو عيته الخشبية، أو أنسجة الورقة النباتية بين طبقتيها، أو في التربة المحيطة بمنطقة الجذور، أو على الثمار عند إعدادها ونقلها وعرضها للاستهلاك، أو داخل الأخشاب، أو على الحبوب داخل الصوامع، أو على سطح الماء أو داخل بحيرة لنباتات تنمو من قاعها، أو داخل بيت محمي، أو في أجواء المدن للحشرات الطائرة، أو داخل المنازل في المطابخ ودورات المياه، أو على جسم الإنسان، أو على جسم الحيوان، أو في مخازن علف الحيوان، أو أماكن إيوائه، أو في غير ذلك من المواقع وكل موقع من هذه المواقع، أو كل عائل من هذه العوائل، يستلزم توافق مواصفات محددة في المبيد المطلوب وهذا بدوره سبب آخر من أسباب تعدد المبيدات وتعدد مستحضراتها.

ونلجاً أحياناً إلى تطبيق المبيدات على أماكن تكاثر أو تواليد الآفة مثل مكافحة الجراد في أماكن تكاثرها قبل أن يتهيأ للطيران في أسراب، ومثل مكافحة النمل الأبيض في مستعمراته داخل التربة، ومثل مكافحة بيرقات الذباب في أماكن تواليدها في القمامه، ومثل مكافحة البعوض في المسطحات المائية التي يتكاثر فيها. ولهذا فتعدد هذه

الم الواقع وتعدد هذه البيئات يجعل من تعدد أنواع المبيدات وتعدد مستحضراتها أمراً ضرورياً ولازماً.

لهذا نستطيع أن نقول أن تعدد أنواع الآفات وتعدد عوائدها وتعدد الأوساط والبيئات التي تتنشر فيها أو عليها، يلزم أن نعدد أنواع المبيدات وأن نعدد مستحضراتها، ونعدد كذلك وسائل تطبيقها. فهناك مبيدات يناسبها الرش، وأخرى يناسبها التغفير، وثالثة يناسبها النثر أو الحقن، أو غير ذلك من صور تطبيق المبيدات.

ويتوفر في الوقت الراهن الكثير من وسائل وأدوات تطبيق المبيدات لمكافحة الآفات بأنواعها المختلفة. وللحصول على مكافحة جيدة يلزم توزيع المبيد توزيعاً متجانساً على المساحة أو في الحيز المراد توفير المبيد عليها، ولكي تتم عملية التطبيق بنجاح يجب أن يحسن اختيار الوسيلة أو الآلة التي يطبق بها المبيد، إذ يلزم أن تكون مناسبة لهذه العملية. ويعتمد اختيار الأداة المناسبة لتطبيق المبيد على ظروف التطبيق نفسها، وعلى شكل مستحضر المبيد، وعلى المساحة أو الحيز المراد التطبيق عليه، وكذلك على الظروف العامة التي قد تكون سائدة وتواجه المنفذ لعملية التطبيق. فأحياناً يفضل استعمال الآت ذات قوة كبيرة لأداء العملية في ظروف معينة، وقد تتغير هذه الظروف ليكون من الأفضل والمناسب لها استعمال آلات تطبيق صغيرة يدوية ولها يتوفّر العديد من الآت وأجهزة تطبيق المبيدات. فمنها الرشاشات بأنواعها العفارات والمضببات وغيرها.

والشاشات هي أكثر أدوات تطبيق المبيدات استخداماً في المجال الزراعي بسبب سهولة تشغيلها، وللدقّة والإحكام التي تتصف بها في تطبيق المبيدات والوظيفة الرئيسية للشاشة هو تجزئ سائل الرش إلى قطرات دقيقة، يتم نثرها أو توزيعها على السطح المعامل أو الحيز الذي تطلق فيه، وتعمل في الوقت نفسه على ضبط كمية السائل المنطلق منها لتعطي كمية محددة منه على المساحة المرشوشة، وحتى لا يتربّع عن الإفراط فيها أضرار بيئية أو أضرار على النباتات المرشوشة.

### **شاشات و عفارات يدوية التشغيل**

تستخدم الرشاشات و العفارات ذات التشغيل اليدوي في تطبيق المبيدات في المساحات الصغيرة وفي حدائق المنازل وداخل البيوت، وكلها أدوات بسيطة سهلة التشغيل ولا تحتاج لمهارة خاصة في تشغيلها.

#### **وأهم هذه الآلات هي:**

##### **الشاشة اليدوية البسيطة أو المرذاذ اليدوي Hand Atomizer .**

هي أبسط أنواع الرشاشات عموماً وتعرف غالباً باسم الرشاشة المنزلة لشيوخ استخدمها في المنازل والحدائق المنزلية.

يتكون المرذاذ اليدوي من اسطوانة صغيرة، يتحرك بداخلها مكبّس يتم تشغيله بدوياً عن طريق ذراع يتصل بمقبض يدوي مناسب، هذه الأسطوانة مركبة على خزان صغير لسائل المبيد مصنوع من النحاس أو الحديد المجلفن أو حتى من البلاستيك،

تنغمز داخل هذا الخزان أنوبة رفيعة ينتهي طرفها السفلي قرب قاع الخزان ويلتقي طرفها العلوي مع فتحة دقيقة في مقدمة اسطوانة الرشاشة.

ويتم تشغيل المرذاذ اليدوي بدفع المكبس للأمام والخلف في حركات متلاحقة فيندفع الهواء المضغوط بالمكبس من خلال الفتحة الأمامية للإسطوانة، مارا فوق فتحة الأنوبية الرفيعة المغموسة في السائل داخل الخزان، مما يعمل على سحب السائل داخل الأنوبية حتى يصل إلى فوتها، لتعمل حركات المكبس المتلاحقة على ذره مع الهواء المندفع منها، الأمر الذي يحقق وجوداً مستمراً لسائل الرش داخل الأنوبية الرفيعة، كما تعمل حركات المكبس المتلاحقة كذلك على رج السائل داخل الخزان.



وقد شاع حديثاً استخدام رشاشة منزلية صغيرة تعرف باسم رشاشة الزناد Trigger Sprayer أو رشاشة المحقن، لأنها مزودة بمحقن صغير، يعمل عند تشغيله على سحب السائل من الخزان خلال أنبوبة ضيقة، وذرة من خلال فوهه.

### الرشاشة الظهرية ذات الرذاذ المستمر Continuous Spray Atomizer

#### التركيب:



- ١- **الخزان :** وهو وهو مستودع من النحاس او الصاج المبطن كلوى الشكل بحيث لا يتأثر بالفعل الحامضى لمحاليل الرش .
- ٢- **الطلمية :** وهى من النوع الكابس وتوجد بالخزان وسائل الرش ويخرج من المضخة الى .....
- ٣- **غرفة الهواء :** التى تعمل على استمرار خروج محلول بصورة منتظمة .
- ٤- **لاكور :** مركب عليه خرطوم الرش الذى يتصل بمسورة من النحاس باخرها بشبورى الرش.

#### طريقة تشغيل الرشاشة:

تملاً أولاً الرشاشة بالمبعد السائل عن طريق الفتحة العلوية للخزان والمركب عليها مصفاة Strainer لتنقية محلول من أيه شوائب ثم تقل فتحة الماء هذه بإحكام ثم يقوم العامل المختص بحملها وتنبيتها على ظهره بواسطة أحزمة وسيور جلدية ويدبر الطلمية بيد وباليد الاخرى يوجه البسبورى الى الاسطح المراد معاملتها .

#### المميزات والعيوب:

من مميزات هذه الرشاشة أنها تعطى ضغطاً مستمراً كما أنها خفيفة الوزن .  
الا ان اهم عيوبها هو أنها تؤدى الى اجهاد العامل مما يؤدى الى عدم انتظام الرش على مدى ساعات العمل بها كذلك نتيجة لحركة الطلمية المستمرة يفقد جزء لا بأس به من المبعد علاوة على تلوث ملابس العامل .

### ٣- رشاشة الهواء ذات الطلببة المتصلة :

**التركيب:**



١- **الخزان:** وهو اسطواني الشكل ومصنوع من النحاس الاصفر أو الصاج المبطن وله فتحة ملء يمكن قفلها باحكام واعلا هذا الخزان يوجد مانومتر لقياس ضغط الهواء.

٢- **طلببة الهواء:** وتوجد بداخل الخزان في وضع رأسى يتحرك داخلها مكبس له مقبض من الخشب ويوجد صمام اسفل هذه الكلمة ويسمح بضغط الهواء داخل الخزان دون أن يتسرّب المحلول داخل المضخة .

**طريقة التشغيل :**

يملاً الخزان الى ثلاثة ارباعه بالمحلول ثم تستعمل الطلببة المتصلة لتوليد ضغط فوق سطح المحلول حوالي ٦٠ - ٦ كجم / سم ٢ ثم يحملها العامل المختص على ظهره ويبدأ في رش النباتات حتى اذا كا ضعف تصرف الرشاشة اي اذا ما قلل الضغط داخل المستودع اضطر العامل الى استعمال الطلببة مره ثانية وهكذا.

**المميزات والعيوب :**

ومن مميزات الرشاشة أن المجهود الذي يبذله العامل في تشغيلها أقل من حالة الرشاشة السابقة .

عيوبها أنها لا تعطي ضغطاً منتظماً حيث إن سائل الرش يخرج كل دقيقة تحت ضغط مغایر .

### ٤- رشاشة ضغط الهواء ذات الطلببة المنفصلة Air Compression Sprayer With Detached Pump



**التركيب :**

١- **الخزان:** وهو اسطواني مصنوع من النحاس الاصفر ويسمى حوالي (١٥-١٢) لتر سائل رش وسمك جدرانه حوالي ١٥,٥ سم ليتحمل ضغطاً قد يصل إلى ٢٠ كجم / سم ٢.

٢- **الطلببة :** وهي مركبة بجانب الخزان وعلى طول امتداده تقريرياً وتفصل بسهولة ويتحرك داخلها مكبس يمكن تشغيله بواسطة رافعة لتسهيل ضغط الهواء إلى داخل المستودع (الخزان ) ويتصل بها من أسفل خرطوم السحب الذي يوجد بنهايته مصفاة Strainer لتنقية سائل الرش من الشوائب العالقة .

### ٣- الصمامات : Valves

- **صمام السحب** : يوجد اسفل الطلبة الماصة الكابسة ويفتح هذا الصمام عندما يرتفع المكبس الى اعلا (شوط السحب) ويغلق عندما يدفع المكبس الى اسفل (شوط الضغط).

- **صمام الطرد** : ويوجد اسفل الخزان ويسمح بدخول الهواء او لا ثم سائل الرش ثانيا الى داخل الخزان.

### The Floating Valves :

ويوجد بالقرب من قاع المستودع داخل شبكة متقبة من السلك لجزءه في مجال معين ووظيفته حجز الهواء المضغوط حتى لا يتسرّب خارج الخزان وهو عبارة كرّة مجوفة خفيفة من البلاستيك - فطالما كان هناك سائل ظلت هذه الكرّة عائمة او طافية ويسمح لسائل الرش بالخروج عبر ذراع الرش الى البسبورى او حامل البسبير وعندما ينصب سائل الرش يرسو الصمام على مقعده ليمنع الهواء المضغوط من التسرب.

### صمام الخروج:

مركب على بداية ذراع الرش ويتحكم المبيّد السائل من عدمه.

### The safety valves :

ويوجد اعلا الخزان حيث يصرف الهواء الزائد اذا ما وصل الضغط داخل الرشاشة الى اكثر من ١٣ كجم / سم<sup>٢</sup> وبالتالي يجنّبها خطر الانفجار .

### ٤- مقياس للضغط : Manometer

لمعرفة الضغط داخل المستودع (الخزان) وبه علامتين احدهما زرقاء تشير الى ضغط ٤ كجم / سم<sup>٢</sup> والآخر حمراء على ضغط ١٢ كجم / سم<sup>٢</sup>.

### ميكانيكية التشغيل :

تثبت الرشاشة مع التأكيد من قبل صمام الخروج ثم يضغط الهواء داخل الخزان بواسطة الطلبة اليدوية وذلك برفع خرطوم السحب في الهواء ويستمر الضغط حتى يصل مؤشر المانوميتر إلى ضغط ٤ كجم / سم<sup>٢</sup> (العلامة الزرقاء) وعندما يوضع خرطوم السحب داخل الوعاء المحتوى على سائل الرش ويستمر الضغط حتى يصل إلى ١٢ كجم / سم<sup>٢</sup> (العلامة الحمراء) وعندما يوقف الضغط تتنزّع المضخة بعيدا عن الخزان وتحمل الرشاشة على ظهر العامل المختص ويفتح صمام الخروج وتبدأ عملية الرش.

### المزايا والعيوب :

هذه الرشاشة من اكثر الرشاشات اليدوية استعمالا في مصر وتصنع محليا. وتمتاز بانها اخف وزنا من رشاشة الضغط الهوائي ذات الطلبة المتصلة نتيجة فصل الطلبة الجانبية بعيدا عن الخزان عندما بدء عملية الرش كما انها تعطى ضغطا منتظما الى حد ما ما بين ٤-١٢ كجم / سم<sup>٢</sup> اما ما يعيّب هذه الرشاشة هو احتياج صماماتها الى صيانة مستمرة لسرعة تلفها.

## الرشاشة الآلية Power Sprayer

وهي تعمل اما على ضغط متوسط وبعضاها يعمل على ضغط عالي كذلك تستمد قوتها اما من عمود الادارة الخلفي للجرار او من محرك احتراق داخلي منفصل خاص بها واهم انواع الرشاشات ما يلى :-

### الرشاشة الهيدروليكيه او موتور الرش

وفيها يخرج المبيد السائل من الخزان الى الشابير بفعل القوة المباشرة لطلمية تردديه تعامل مباشرة مع محلول .

#### التركيب : يتربك موتور الرش من الاجزاء الآتية:-

**١ - الخزان :** سعته ٦٠٠ لتر من السائل وهو مصنوع من مواد تقاوم الفعل الحامضى لمحاليل الرش وعادة ما تكون جوانب الخزان مستديرة حتى يسهل تصفيته وبأعلاه فتحه كبيرة نسبيا مركب عليها مصفاة وبأسفله طبله لتصفية محلول عند الضرورة .

**٢ - الطلمية :** من النوع الايجابى ووظيفتها سحب محلول من الخزان ودفعه فى خراطيم الرش .

**٣ - غرفة الهواء :** لتخفيض التبذب فى الضغط والتصريف للطلمية التردديه وبذلك يخرج سائل الرش مستمرة غير متقطعة .

**٤ - المحرك :** وهو محرك احتراق داخلي منفصل وظيفته تشغيل الطلمية وايضا القلابات داخل الخزان عن طريق مجموعه من الجرافات المختلفة الاقطرار وبالاستعانة بسيور جلدية بحيث تعمل الطلمية بأقصى سرعتها وطاقتها وتدور القلابات بسرعة مناسبة - ويمكن الاستغناء عن المحرك باستعمال عمود الادارة الخلفي للجرار .

**٥ - صمام رجوع :** وظيفته تحويل سير محلول الى الخزان مرة ثانية وذلك عند انسداد الشابير فجأة مع استمرار عمل الطلمية التردديه وذلك بطريقة ميكانيكية خاصة .

**٦ - خراطيم الرش :** وهى من الكاوتشوك القوى وطولها حوالى ٨٠ م وفي نهاية حوصل الشابير او مسدسات الرش .

**٧ - حامل الشابير :** وهو على شكل حرف ٢ اي انه عبارة عن حامل افقى من النحاس او الالمونيوم عرضة مترين ومثبت عليه ٦ شابير بعد بين كل بشبورى والاخر حوالى ٤ سم ويقام على هذا الحامل ماسورة اخرى عمودية طولها متر وفى منتصفه تقريبا مقبس من الخشب .

**٨ - مسدس الرش :** وهو عبارة عن ذراع من المعدن ومزود بقبض من الخشب وبصمام للتحكم فى خروج سائل الرش .

لقد امكن تصنيع موتور الرش محليا فى جمهورية مصر العربيه عام ١٩٦٨ م.

#### المزايا والعيوب:

من مميزاته ان معدل ادائه عالي فبواسطة يمكن رش مساحة قدرها عشرون فدان ان لم يزيد في اليوم - الا انه من اهم عيوب استخدامه هو كثرة عدد العمال اللازدين لتشغيله - كذلك حدوث بعض التلفيات للنباتات اثناء عملية الرش .

## العلاقة بين بعد البشبورى عن السطح المراد رشة ونوع التغطية :

### ١- التغطية المزدوجة الكاملة :

وهي احسن انواع التغطية وتحدث هذه الحاله اذا كان بعد بين البشبورى والآخر يساوى بعد بين البشبورى والسطح المراد رشة وفيه يكون الرش منظم حيث يتم التغطية بين كل من البشبورين المتجاورين.

### ٢- التغطية الفردية الكاملة :

وتحدث هذه الحاله اذا كان بعد بين البشبورى والآخر ضعف بعد بين البشبورى والسطح المراد رشه ومنه يتم التغطية بين كل بشبورى على حدة اي لا يحدث تغطية مزدوجه .

### ٣- التغطية الغير كاملة :

وتحدث هذه الحاله اذا كان بعد بين البشبورى والآخر اكبر من ضعف المسافة بين البشبورى والسطح المعامل وفيه يتم التغطية لجزء من المساحة فقط وعدم رش المساحه الباقيه.

## الشاشة الآلية الظهرية ذات المотор (شاشة الحامل الهوائي الظهرية)

تستعمل حديثا في جميع الدول المتقدمة رشاشة آلية ذات موتور يقوم بعملية التعفير والرش في آن واحد وكذلك النثر للمبيدات المحببة وفي بعض الحالات التدخين ، وقد حاولت وزارة الزراعة بالاشتراك مع الهيئة الزراعية على استيراد هذه الرشاشات وجارى استيراد وحدات اكثرا ومن المنتظر انتشارها فى مصر ويوجد منها عدة انواع مثل : Solo , Holder , Dorman , Urgent

ويتراوح قدرة هذه المواتير بالحصان ما بين ٤ - ٢ حصان وسعتها بين ١٢-٨ لتر ويتراوح وزن المجموعة ما بين ١٠ - ١٢ كجم وهي فارغة ويمكن توضيح الاجزاء التي تتكون منها هذه الرشاشات عموما اساسا من :

١- خزان المبيد : وهو مستطيل الشكل تقريبا يحمل فوق الموتور ويحتوى على مسافة فى فتحته العليا ويسمى فى الغالب ما بين ١٨-٨ لتر ويسمى حوالى ٥ كجم مسحوق تعفير والخزان مصنوع من البلاستيك.

٢- المотор : وعادة تتراوح قوته ما بين ٤-٢ حصان لادارة طلمبة مركزية لدفع كمية كبيرة من الهواء .

٣- خزان لوقود المотор : وهو من البلاستيك ويسمى حوالى ٢ لتر من البنزين المخلوط بزيت بنسبة ٥%.

٤- بادئ الحركة : عبارة عن مانيفلا ذات سوسته تسحب لادارة الموتور عن طريق خيط طويل يشده العامل من جانبة.

٥- ذراع البشبورى : يتصل بهذا الذراع أنبوبة تصل السائل الموجود فى الخزان او المسحوق بتيار الهواء من الطلمبة المركزية .

٦- مجموعه الشابير : ذات فتحات مختلفة حسب الغرض المستعملة من اجله.

### مزایا وعيوب هذه الرشاشة:

١- السرعة في العمل حيث يمكن رش مساحة كبيرة في خلال عدة ساعات قليلة .  
 ٢- الكفاءة العالية في تفريت الحبيبات وبالتالي الانتظام في التوزيع وبالتالي تغطية المساحة المراد رشها بانتظام كما تساعد على تغطية السطوح السفلية للنباتات خاصة اذا استعمل كمولد ضباب . ولقد وجد أنه يمكن الحصول على قطرات من الحبيبات يصل قطرها لافل من ٥٠ ميكرون بينما في آلات الرش العادية يصل قطر الحبيبات الى اقطار اكبر من ذلك كثيرا علاوة على عدم انتظام هذه القطرات في الحجم.

عيوبه:

- ١- يتطلب عنابة خاصة في استعماله .
- ٢- سهل الكسر بسرعه اذا اسى استعماله .
- ٣- لا يمكن رش القطن بكفاءة الا خطان في خطان بينما الرشاشة العادية يمكنها رش ٤ خطوط .
- ٤- قله سعه الخزان وبالتالي فهى تنتهي من الرش كل ٧ دقائق .
- ٥- ثقل وزنه على العامل .
- ٦- يتطلب ملئه حوالي ٥٠ مرة في اليوم مما قد يجهد العامل .
- ٧- يتطلب خبرة فنية في كبس الرشاشة اليدوية الاخرى .

### ٢. رشاشة الوعاء المفتوح

تكون هذه الرشاشة من مضخة مص / كبس مزودة بحامل جانبي ينتهي بمشط يتم تثبيت هذه المضخة خارج وعاء سائل الرش بالضغط على المشط بواسطة القدم، أو تثبيتها داخل الوعاء بينما يكون المشط خارجه ، ويتم تثبيته جيداً بالضغط عليه بالقدم. المضخة مزودة بخرطوم ينتهي بذراع رش مزود بصمام أحياناً، يتم تشغيل هذه الرشاشة بتحضير سائل الرش في وعاء مفتوح وتثبيت المضخة على حافته بالضغط على مشطها بالقدم، وعند تشغيل المضخة، يندفع السائل في الخرطوم وذراع الرش وفوته يتم التحكم في الرش بتسريع أو تبطئ التشغيل ودوريته لم تعد هذه الرشاشة واسعة الانتشار لصعوبة التحكم في كمية سائل الرش وتصلح فقط للمساحات الصغيرة أو لرش الأبنية والمسطحات.

يوجد نوع آخر من رشاشات الوعاء المفتوح يعطي سائل رش تحت ضغط مرتفع نسبياً، لأنه مزود بأسطوانة ضغط يعمل عليها شخصان، أحدهما يقوم بتشغيل المضخة، والثاني يقوم بعملية الرش يستخدم هذا النوع من الرشاشات أساسا في رش تجمعات الأخشاب والأسطح المستوية أو القائمة. هذا النوع من الرشاشات كفاءته عالية في معالجة أكوام الأخشاب أو بالات ( جمع بالة ) الأقمشة، أو أجولة المنتجات الزراعية أو غيرها .

### ٣. رشاشة خرطوم الحديقة Garden Hose Sprayers

يوجد في المنازل والحدائق المنزلية خرطوم للمياه، ضغطها فيه يناسب تشغيل رشاشات هذا النوع تتكون الرشاشة من وعاء واسع الفتحة، مركب عليه غطاء تنساب منه أنبوبة رفيعة تصل إلى قرب قاع الوعاء. النهاية العلوية لهذه الأنبوبة مزودة بفتحتين، إدراهما مركب عليها فوهه رش، والأخرى عليها صمام متصل بخرطوم المياه.

عند تشغيل المياه تحت الضغط، يندفع تيار الماء خلال الفتحات (الفوهه)، فيعمل على

سحب سائل الرش من الوعاء نتيجة للتفرغ داخل الأنبوبة الرفيعة، الذي يحدثه المرور السريع لتيار الماء، ويختلط مع المياه المندفعة من خلال الفوهه. يمكن التحكم في كمية المياه المندفعة خلال الرشاشة، والتحكم كذلك في شكل واتساع مخروط الرش من خلال الصمام.

تستخدم هذه الرشاشة في المنازل والمصانع والأماكن التي يتوفّر فيها خرطوم للمياه المضغوط، وتتميز بأنها سهلة التشغيل وسريعة، ولا تحتاج لأدوات كثيرة للرش بها، ومن أهم عيوبها عدم التحكم الجيد في تركيز سائل الرش الناتج منها.

### العفارات بأنواعها Dusters

تعمل العفارات على نفخ الحبيبات الدقيقة من مسحوق المبيد إلى السطح المراد تعفيره، وهي بسيطة التركيب، وتسعمل غالباً في المنازل وفي حدائقها وداخل سيارات النقل، بواسطة متخصصين، لأنها تصلح فقط في معاملة بقع محدودة أو مناطق صغيرة.

تتركب العفارات من خزان الوضع المسحوق، مجهز لإمراهه بمعدل ثابت مع تيار هوائي، يتم توليده بمنفاخ أو مكبس أو مروحة، يدوياً أو آلياً التشغيل، يتوفّر بمقابل في أغلبها داخل الخزان، لمنع تجمع كتل مت المسحوق، ولضمان استمرار انسيابه أثناء التشغيل.

أكثر استعمالات العفارات اليدوية في مكافحة آفات الصحة العامة، مثل البراغيث، والحشرات الزاحفة في المنازل، ولمكافحة المتطفلات وغيرها من آفات في حظائر الدواجن وغيرها، كما تستعمل تلك التي تدار بالقدم في مكافحة الفئران الحقلية، بالتعفير داخل جحورها ثم غلقها بالطين.

**هذا وتوجد أنواع مختلفة من العفارات اليدوية أو الآلية، من أهمها مايلي:**



## عفارة المكبس

تتركب من مكبس يدوي، يؤدي إلى غرفة تمثل خزان المسحوق، الذي ينتهي بأنبوبة التوزيع، العفارة اسطوانية الشكل من الصاج المجلن، مكبسها من رقائق المطاط الصناعي، غير المتأثر بالمواد الكيميائية، أنابيب التوزيع عبارة عن خرطوم من المطاط الصناعي بأطوال وأقطار مناسبة حسب الاستخدام المنشود، تنتهي بفتحة على شكل مروحة مثلاً للمساعدة في توزيع المسحوق أثناء التعفير.

## عفارة المنفاخ الظهرية

**Knapsack Dusters**  
تتركب من خزان أكبر من خزان عفارة المكبس، يتصل به منفاخ من الجلد، يعمل على سحب المسحوق من الخزان ودفعه إلى أنابيب التوزيع، تُحمل هذه العفارة على الصدر أو الظهر، ويتم تشغيل المنفاخ يدوياً، وهي تماثل العفارة المروحية الظهرية في شكلها وتشغيلها، وتحتاج إليها في أن دفع مسحوق التعفير في الأخيرة يتم بمروحة يدوية التشغيل.



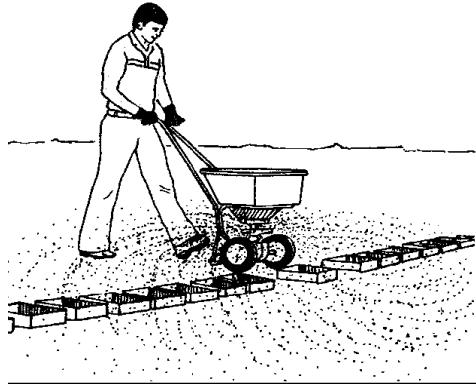
## العفارة المروحية

تتركب هذه العفارة - كسابقتها - من خزان المسحوق، والذي يتصل به مروحة يدوية سريعة، المروحة متصلة بعده تروس تعمل على مضاعفة سرعة دورانها عند التشغيل، مما يساعد على دفع كمية كبيرة من الهواء المحمل بحبوب المسحوق إلى أنابيب التوزيع، التي تنتهي بفتحة التعفير، يوجد داخل الخزان مقلبٌ يعمل على تقليل المسحوق لمنع تراكمه في الجوانب، تتراوح سعة الخزان عادةً بين ٢ و ١٠ كجم، وتستخدم هذه العفارات في المساحات الصغيرة وللستخدام المنزلي.

## ناثرات المحببات

**Granule Spreaders**  
آلة توزيع المحببات أو ناثرتها مصممة لتطبيق الحبيبات الخشنة والجافة والمتماثلة في الحجم، يتم النثر على التربة وفي المسطحات المائية، وفي بعض الحالات الخاصة على النمو الخضري لبعض النباتات، حيث تعمل ناثرات المحببات بطريقة مختلفة، فقد تعتمد في نشر المحببات على قرص أفقي دوار، أو على تأثير الجاذبية الأرضية في إسقاط الحبيبات من فتحات الناثرة.





تتماثل نائرات المحببات مع العفارات في أنها خفيفة الوزن وبسيطة التركيب نسبياً، كما لا يتطلب استعمالها وجود الماء، ونظراً لأن محبيات المبيدات تقليلة نسبياً ومتماطلة الحجم والوزن تقريباً وتتساب بسهولة من الفتحات، فإنه يمكن استعمال موزعات السماد، وألات البذر في تطبيقها دون أدنى تعديل في تركيبها أو في تشغيلها، إلا أن نائرات المحببات لا تستعمل لتطبيق المبيدات على النباتات، لأن الحبيبات لا تلتتصق بأسطحها، وإنما تستخدم فقط لتطبيقها على التربة فحسب.



### محاقن التربة Soil Injectors

تستعمل محاقن التربة في تطبيق المبخرات لمكافحة مسببات الأمراض النباتية وغيرها من الآفات المستوطنة في التربة، تتوفّر محاقن يدوية التشغيل، إلا أن أكثرها انتشاراً هو تركيب خزان غاز التبخير على المحاريث الحفار، والتي تتصل بها أنبوبة لوصيل الغاز أو السائل أو المحببات من خلال المحراث تحت سطح التربة، إلى العمق الذي يصل إليه المحراث، عادة إلى عمق قدم أو أكثر.

### المضببات والنافخات والمدخنات الرشاشة Sprayers

تعمل المضببات والنافخات والمدخنات الرشاشة على تجزئة السوائل إلى قطرات صغيرة جداً تبدو على شكل ضباب، خاصة عند بداية إطلاقها، ويغلب استخدام هذه المضببات والنافخات والمدخنات الرشاشة داخل الأحياز، مثل البيوت الزجاجية أو الأبنية والمخازن وصوامع الغلال، وقد تستخدم في الأجواء المفتوحة كما في شوارع المدن والحقول و حول حظائر الحيوانات وغيرها.

### المضببات والمدخنات الرشاشة

هناك أنواع متباينة من المضببات والمدخنات الرشاشة، يعتمد معظمها على تجزيء سائل المبيد إلى قطرات غالية في الدقة، بواسطة الحرارة أو بدفع تيار قوي من الهواء (كما في المضببات) أو بواسطة غاز مسال تحت ضغط عال مندفع خلال فوهة ضيقة، ليتجزأ المبيد السائل إلى قطرات غالية في الدقة لحظة خروجه من تلك الفوهة الضيقة، ليتبخر الغاز المسال الدافع للمبيد تاركاً قطرات المبيد سابحة في الجو (كما في مولدات المدخنات الرشاشة).

علمًا بأن المضببات متباينة الأشكال والأحجام، ويعتمد بعضها على استخدام الطاقة الحرارية في تكوين الضباب، لذا تعرف بالمضببات الحرارية، وذلك بتعریض سائل المبيد لسطح ساخن مثبت أمامه مروحة لدفع بخار المبيد (مع المذيب) في الهواء،

ليكتفى إلى قطرات ضبابية لحظة ملامسته للهواء الأبرد منه، وبعضها الآخر يتم فيه دفع سائل المبيد داخل أنبوبة عادم آلة احتراق داخلي، مثل أنبوبة عادم السيارة، كما في مكافحة أسراب الجراد في مواقع تجمّعها وتهيئها للهجرة.

أما المدخنات فت تكون بفعل غاز دفع مناسب، حيث تتكون مرا شاتها من اسطوانة تحتوي الغاز المسال، مخلوطاً مع المبيد، وبها فتحة علوية، متصلة بصمام، يفتح بالضغط على قمته، فيندفع الغاز من خلال فوهته الضيقة، حاملاً معه المبيد على هيئة دخان.

تتميز المضببات والمدخنات بأن قطراتها تبلغ في دقتها وخفتها لدرجة أنها تكاد لا تلتتصق مع كل الأسطح الموجودة في الحيز، لذا تستعمل في المناطق المأهولة بالسكان لمكافحة الحشرات الممرضة مثل البعوض والذباب، دون الخوف من متبقياتها العالقة على الأسطح المختلفة، حيث تظل قطراتها سابحة في الحيز المرشوش لفترة طويلة نسبياً، مما يمكنها من التغلغل في الشقوق والجحور والزوايا الضيقة، أو خلال النمو الخضري الكثيف، لتصل إلى الآفات في مكامن يصعب الوصول إليها بالطرق التقليدية، مما يعني صعوبة تحاشي الآفة من التعرض لضباب المبيد الذي يملأ الحيز المرشوش.

إلا أن أهم عيوب هذه المبيدات المضببة أن عوالقها المتبقية على الأسطح المرشوشة ضئيلة جداً، مما يعني انعدام فعالية المبيد بعد التطبيق بفترة وجيزة، وبالتالي يمكن للأفاف أن تعاود غزو الحيز بعدي جديدة، أو بأطوار جديدة تستعصي على المبيد المستخدم، بمجرد انتها التصبيب، علاوة على سهولة انجراف قطرات المضببات نظراً لضالة وزنها النوعي، حيث يتطلب استعمالها استقرار الظروف الجوية، خاصة عندما تستخدم في الجو المفتوح.

### **النافخات المروحية Blower Sprayers**

يعتمد تصميم النافخات المروحية على استعمال تيار قوي من الهواء، تولده مروحة قوية، في حمل سائل المبيد المخفف بالماء (و الذي ينساب من فتحة ضيقة أو الخارج من مجموعة أنابيب تحت ضغط عال، أو من أفراس مسننة دواره Spinning Discs) و توجيه هذا التيار الهوائي بما يحمل من رذاذ المبيد، للمرور خلال شبكة تعمل على زيادة تفتيت قطراته.

حيث يتم ضخ سائل المبيد في تيار الهواء عبر أنابيب تحت ضغط منخفض أو متوسط أو عالي، في صورة قطرات صغيرة، تساعد السرعة العالية لتيار الهواء على زيادة تكسير قطرات المبيد السائل، علمًا بأن هناك أشكال مختلفة للنافخات المروحية، بعضها يمكن أن يحمله شخص، وأخر يحمل على جرار، كما يمكن تحويل بعضها ليناسب تطبيق المحببات والمساحيق.

تتميز هذه النافخات المروحية والمضببات بتغطية مساحات كبيرة باستخدام كمية قليلة من المبيد السائل في زمن قليل، مع سهولة تشغيلها واستخدامها في المساحات الكبيرة.

وتتحقق أهم عيوب هذه الطريقة من تطبيق المبيدات في و جوب استقرار الأحوال الجوية، لكي لا تتجزأ سوائل الرش بعيداً عن الهدف المنشود، وفي صعوبة تحريك النافخات كبيرة الحجم بين صفوف الأشجار، إذا ما كانت المسافات البينية صغيرة، كما يتلزم تحريك منتهى الدقة في ضبط تراكيز وأحجام السوائل المستخدمة فيها، لأن استخدامها لأحجام قليلة من السوائل في تغطية مساحات كبيرة من الأشجار، يجعل من ارتفاع تراكيز سوائل الرش شديدة الضرر بالأشجار المرشوشة.

### **Rشاشات الماء المتحركة Hydraulic Sprayers**



تتوافق هذه الرشاشات بأشكال وأنواع مختلفة، وتشترك في التشغيل الآلي لمضخة سوائل الرش، فبعضها يتم تحريكه على عجل، أو يحمل باليد، غالبيتها محمول على جرار أو على مقطورة خاصة به، وتعتمد على القوة المحركة للجرار نفسه، أو تكون مزودة بآلية خاصة بها يندفع سائل الرش منها تحت ضغط الماء المتتدفق بقوة من أنبوب كبير يعرف بالقاذف اليدوي Hand Gun، و غالبيتها مزود بذراع رش Spray Boom مثبت خلف الجرار أو أمامه، قد يصل طوله إلى ٢٧ متراً، ولا يتجاوز في غالبيتها الأمتار السبعة.



في حين يوجد عدد من الأنابيب على ذراع الرش، يخرج منها السائل تحت ضغط الماء المنهمر في صورة مخاريط رش بأشكال مختلفة، مثل المخروط الموجّف أو المصمت أو المروحي.

يلزم إحداث موائمة بين سرعة حركة الرشاش و سرعة تصريف سائل الرش (أي كمية السائل الخارجة من أنابيب الرش لكل وحدة زمنية) و عرض مجرى الرش، للتحكم في كمية السائل لكل وحدة مساحة مرشوشة (معدل الرش).

### **هذا وتقسام هذه المرشات المائية المتحركة إلى مايلي:**

#### **رشاشات الضغط المنخفض**

عادة ما يكون هذا النوع من الرشاشات محملاً على جرار أو على مقطورة، مصمماً ليمكن تحريكه داخل المساحات الكبيرة، حيث يستخدم منه في الغالب أحجام رش تتراوح بين ٥٠ و ٢٠٠ لترًا، ويتم الرش بضغط يتراوح بين ٣٠ و ٦٠ رطلًا على البوصة المربعة.

حيث تتميز رشاشات الضغط المنخفض هذه برخص سعرها، وخفة وزنها، مقارنة بالأنواع الأخرى، إضافة إلى ملاءمتها لغالبية الاستخدامات الزراعية، إذ يمكن باستخدامها تغطية مساحات كبيرة في وقت قصير نسبياً.

إلا أن عيوبها تتحضر في ضعف اندفاع سائل الرش الخارج منها بدرجة لا تمكنه من التغلغل داخل الأشجار الكثيفة. نظراً لأنخفاض الضغط المستخدم فيها، والحجم الصغير المستعمل معها.

### رشاشات الضغط العالي

يستعمل هذا النوع من الرشاشات في رش أشجار الظل والزينة والحدائق والأشجار الكثيفة، والتي تحتاج ضغطاً عالياً لتغلغل سائل الرش خلالها، إذ يصل الضغط المستعمل فيها إلى عدة مئات من الأرطال على البوصة المربعة. تمتاز رشاشات الضغط العالي بقوه اندفاع سائل الرش، مما يجعله يتخلل الأشجار الكثيفة أو الشعر الكثيف للحيوانات، ويصل إلى القمم العالية، إذ يغلب ما تكون هذه الرشاشات مزودة بقاذف رش Spraying Gun يصل لسان الرش الخارج منه لأبعاد كبيرة لا تصلها الوسائل الأخرى، كما تستعمل فيها سوائل رش بأحجام تصل إلى ٢٠٠ لترًا، وتتحضر أهم عيوبها في ثقل أوزانها وارتفاع ثمنها.

### الرش بالطائرات

تزايد استخدام الطائرات في تطبيق المبيدات في الآونة الأخيرة، لما لها من مميزات لا تتوافر في وسائل التطبيق الأخرى، إذ يمتاز الرش بالطائرات بالسرعة العالية، والدقة الكبيرة، وتغطية المساحات الشاسعة، في وقت قصير نسبياً، لا يتحقق بالوسائل الأرضية الأخرى بنفس الدقة والكفاءة والسرعة، هذا وتتحضر طائرات رش المبيدات في نوعين هما:

### طائرات الجناح الثابت



تستخدم طائرات صغيرة غالباً ما تكون بمحرك واحد في رش الحقول والغابات والمرعات الشاسعة. وتتحضر مميزات الرش بطائرات الجناح الثابت في سرعة الأداء وسهولته، خاصة عندما يستلزم الأمر إتمام الرش على وجه السرعة، أو لرش مسطحات مائية، أو عندما تكون الأرض المراد رشها شديدة الابتلاع، يصعب تحريك الرشاشات الأرضية عليها.

إلا أن أهم عيوب استخدام الطائرات هذه عدم مناسبتها لرش المساحات الصغيرة، نظراً لصعوبة المناورة فيها، وفي المناطق التي تكثر فيها العوائق العالية، مثل أبراج الضغط الكهربائي العالي، وأشجار العالية أو مصدات الرياح، إضافة إلى ارتفاع تكاليف المائية للرش بها مقارنة بالرشات الأرضية، إلا أن سرعة إنجاز الرش وسهولته، يعوض النفقات والعيوب الأخرى.

## الحوامات (الطائرات العمودية)

تزايد الاعتماد على الحوامات (الطائرات العمودية) تزايداً مطرداً خلال العقود الأخيرة من القرن الماضي وبدايات هذا القرن في رش المبيدات على الحقول والبحيرات والتجمعات السكانية والغابات وغيرها، إذ تتميز الحوامات بالبطء مقارنة بالطائرات ذات الجناح الثابت، ودقة تطبيق الرش، كما أنها ليست بحاجة إلى مطار خاص للإقلاع والهبوط، إلا أنها مكلفة جداً في التشغيل والصيانة وبالتالي ارتفاع تكاليف استخدامها لوحدة المساحة.

## رش المبيدات بوسائل الري



كثرت في الوقت الراهن أعداد المبيدات التي يمكن تطبيقها من خلال وسائل الري الحديث، خاصة في الزراعات التي تعتمد على الري المحوري Central Pivots، حيث عرفت هذه الطريقة باسم Herbigation والتي تجمع بين مقاطع كلمتي مبيد حشائش Herbicide، وري Irrigation نظراً لأن أول استخدام لهذه الطريقة كان مع مبيدات الحشائش، إلا أن شروع استخدام هذه الطريقة في تطبيق الكيميائيات الزراعية عموماً فقد أطلق عليها حالياً اسم الري الكيميائي Chemigation، حيث يتم الرش بهذه الطريقة بوضع سائل المبيد في خزان السماد لأجهزة الري المحوري، ثم ضخه مع مياه الري من خلال ذراع الري المحوري، ليصل إلى المواقع التي تصل إليها مياه الري.

تطبيق المبيدات بوسائل الري الحديثة يعد تجديداً وتطويراً لفكرتها وتطبيقاتها القديمة من خلال الري بالغمر، حيث كان يوضع وعاء يحتوي على سائل المبيد، مزود بضمام على مدخل رى الحقل، يتحكم في تدفق سائل المبيد من الوعاء إلى الماء الجارى ليحمله إلى أرجاء مختلفة من الحقل، وتفادياً لعيوب تطبيق المبيدات بوسائل الري السطحي (الري بالغمر)، والتي عادة ما يصاحبها عدم انتظام توزيع مياه الري، وبالتالي عدم انتظام توزيع المبيدات المحمولة معها، إضافة إلى الآثار البيئية السيئة التي يمكن أن تترجم عن مياه الصرف الملوثة بالمبيدات المختلفة عن الري بالغمر. حيث تعتبر أجهزة الري بالرش، المحورية، أنموذجاً نموذجياً لتطبيق المبيدات والمخصبات ومنظمات النمو النباتي، شريطة معايرة تصريفها للمياه، واختيار المستحضر المناسب من المبيد، إذ من خلال هذه الوسيلة يمكن توصيل المبيد مع المياه إلى النمو الخضري للنبات، أو إلى أعماق النمو النباتي المتغلغلة في التربة عبر امتداد النمو الجذري للنبات.

إلا أنه يشترط في هذه الطريقة ضبط كمية المبيد المستخدم و التي يتم ضخها عبر ذراع الري المحوري، ومن مميزات هذه الطريقة أنها لا تحتاج إلى معدات رش

خاصة، نظراً لتوظيف معدّات الري والتسميد المتوافرة في نظام الري بالرش في تطبيق المبيد، إلا أن من أهم ما يعيّب هذه الطريقة، عدم مناسبتها للكثير من المبيدات ومستحضراتها التقليدية.

و من مميزات تطبيق المبيدات وغيرها من الكيميائيات الزراعية مع مياه الري مقارنة بطرق التطبيق بالوسائل الأرضية (الرش مثلاً) أو بالوسائل المحلقة (الطائرات) مايلي:

دقة توقيت تطبيق المبيد.

سهولة خلط المبيدات مع التربة وتنشيط فعاليتها.

تحاشي انضغاط التربة والتدمير الآلي للنبات.

تقليل خطورة المبيدات على العمال والمزارعين.

تقليل الاحتياج من المتطلبات الكيميائية.

تقليل الأثر البيئي للمبيد.

قلة التكاليف الاقتصادية للمبيد أيضاً.

خلط التقاوي بالمبيدات

تنص قوانين الكثير من الدول على وجوب معاملة التقاوي المرخص بزراعتها، ببعض المبيدات الفطرية أو ببعض منظمات النمو أو المخصبات أو غيرها، شريطة أن يتم تلوين التقاوي المعاملة بلون خاص يميّزها عن غيرها من الحبوب أو البذور أو الثمار.

إلا أنه ينبغي أن يتم الخلط والتجهيز بدقة وعناء فائقة، حتى لا تتأثر حيوية الجنين في هذه التقاوي، وبالتالي تحاشى فسادها وقلة إنباتها.

## نصائح مهمة للطلبة الجامعيين

الحمد لله والصلوة والسلام على رسول الله ، وعلى آله وأصحابه من تبع  
هذاه اما بعد :

عزيزى الدارس :

هنيئاً لك هذه المرتبة العالية والدرجة الرفيعة التي أكرمك الله بها ،  
فطلب العلم فريضة جليلة ، ولطالب العلم منزلة عظيمة في الدنيا والآخرة  
:

فعن أبي الدرداء رضي الله عنه قال :  
سمعت رسول الله صلى الله عليه وسلم يقول : " من سلك طريقاً يبتغي  
فيه علماً سلك الله به طريقاً إلى الجنة ، وإن الملائكة لتضع أجنحتها  
رضاء لطالب العلم ، وإن العالم ليستغفر له من في السموات ومن في  
الأرض ، حتى الحيتان في الماء ، وفضل العالم على العابد كفضل القمر  
على سائر الكواكب ، إن العلماء ورثة الأنبياء ، إنَّ الأنبياء لم يورثوا  
ديناراً ولا درهماً ، إنما ورثوا العلم فمن أخذ به أخذ بحظ وافر " [أخرجه  
الترمذى (٢٦٨٢)] .

إن مسيرة العلم مسيرة طويلة وشاقة ، لها بداية وليس لها نهاية ، وقد  
 شبَّه بعض الحكماء طالب العلم كسابع في بحر لا نهاية له .

ولعل طالب العلم في تلك المسيرة الطويلة ، قد يتعرض للكثير من  
الصعوبات والمشاق ، وقد يرتكب بعض الزلات والأخطاء .

وليس ذلك قدحاً في طالب العلم أو انتقاداً منه ، ولكن لكثره ما يمر  
عليه من مواقف ومسائل علمية ، ربما لا يحسن التعامل معها بالشكل  
المناسب .

وأنا كطويلب علم صغير ، أحببت ان أعرض هنا بعضاً من الأخطاء و  
الزلالات التي قد يسقط فيها بعض طلبة العلم .

نبدأ بعون الله تعالى فنقول :

١: عدم إخلاص النية في طلب العلم :

فإن الإخلاص شرط في قبول الأعمال كلها ومن جملتها العلم، أمر الله  
بالإخلاص في الدين في قوله تعالى : { فاعبد الله مخلصاً له الدين \* ألا له  
الدين الخالص }

[الزمر : ٣-٤]

وفي قوله سبحانه : { قل إني أمرت أن أعبد الله مخلصا له الدين }

[الزمر : ١١]

فإن هناك من ينوي بتعلم شغل الوقت، يقول عندي وقت فراغ أشغله  
بهذا التعلم، وليس له قصد في المنفعة !

ومن الناس من يكون قصده بتعلمه أمراً دنيوياً ، فيكون من الذين  
تعلموا العلم لأجل الدنيا، ولا شك أن هذا يفسد النية، ولا يحصل له الفضل  
الذي ورد في فضل تعلم العلم.

ومن الناس من يكون قصده بالتعلم مجرد شهادة أو مؤهل يحصل به  
على ترقية أو وظيفة أو نحو ذلك ، ولعله أسمع كثيراً من الطلاب يكثرون  
من ذم الكلية الذي ندرس فيه ، بحجة قلة وظائفها .

سبحان الله !! ألهذا جئتم للدراسة هنا ؟  
أتصرفون وقتكم ومالكم وجهدكم من أجل قطعة كرتون ؟؟

فهذا أيضاً مقصد دنيء لا يليق بالمؤمن أن يقصده ؛ وذلك لأنه لا  
يبارك له في علمه إذا كان يدرس لمجرد أن يحصل على ليسنس أو دبلوم،  
أو ما أشبه ذلك، فيكون قصده قصداً دنيئاً، وغير ذلك من المقاصد  
الدنوية الزائلة .

## ٢: العصبية للدكتور أو الكلية:

للأسف الشديد تبرز لدى بعض طلبة العلم عصبية غريبة وحماس  
شديد للجهة التي يطلبون العلم فيها ، وكثيراً ما نسمع بين طلبة العلم  
وخصوصاً حديثي العهد منهم ، نسمع عبارات من قبيل :

كليتي أو جامعتي أفضل من كليتكم . . .

أساتذتنا افضل من دكاتر تكم ....

فينبغي على طالب العلم ألا يلتفت إلى صغائر الأمور ، فلا فضل لطالب على آخر إلا بالتقوى وإخلاص النية ، وبما يبذل من جهد في تحصيل العلم .

### ٣: الدخول إلى الجامعة بعقلية طالب الثانوية :

من المشاكل التي ترافق الطالب الجامعي الجديد ، أنه لا يستوعب بسهولة فكرة أنه أصبح طالباً جامعياً ، وأن الجامعة تختلف كثيراً عن المدرسة .

فترى هؤلاء يتقاوزون على المقاعد كالأطفال ، أو يتتسابقون أو يغدون ، أو يحيون عادات وتقالييد المدرسة داخل الجامعة .

والمشكلة الأخرى التي يشتكي منها هؤلاء ، هي اختلاف نظام الدراسة بين الجامعة وبين المدرسة ، فيرتبون ويخطئون ، ويصدمون بضخامة المقررات وكثرتها ، ويفاجئون بأنه لا فرصة للعب واللهو بعد الآن .

فالجد الجد يا طالب العلم ، فالجامعة لا لعب فيها ، ولا مجال للاستهار والكسل بعد الآن لأنك على بعد خطوات من مواجهة الحياة .

### ٤: عدم التأدب أثناء محاضرة العلم :

أثناء فترة دراستي الجامعية - عاينت الكثير من المواقف وشاهدت حالات كثيرة يتجلّى فيها قلة أدب بعض المتعلمين - سامحهم الله - ولعلي أذكر بعضها ، ليس بقصد الفضيحة بل النصيحة :

- مقاطعة الدكتور أو المحاضر : وهي من أقبح العادات التي رأيتها في حياتي ، وأقسم بالله أنني في أحد المحاضرات كدت أنهال ضرباً على أحد الطلاب الذي ما انفك يقاطع الاستاذ بمناسبة أو بدون مناسبة ، كنوع من ( تخفيف الظل ) !!

وأقبح نوع من المقاطعة ، هو الذي يكون بقصد التفique أو التفلسف ، أو عرض العضلات العلمية أمام باقي الطلاب .

- والأشد قبّاً منها ، هو ما يسمى بالمداخلات والتعليقات ، حيث يقفز بعض الطلاب من وقت لآخر ، لذكر مثال أو تعليق على المعلومة التي يذكرها الدكتور أثناء شرحه للفكرة أو المعلومة .

مشكلة هذا النوع من التعليقات أنه لا فائدة منه ، ولا يضيف جديداً للمحاضرة ، بل يشتت الدكتور وبباقي الطلاب على حد سواء .

#### ٥: الإساءة إلى المدرسين أو الأساتذة :

بعض طلبة العلم لا يقدر الاستاذ حق قدره ، ولا ينزله في منزلته الصحيحة التي يستحقها ، فتراه يغتاب هذا الاستاذ ، أو يسخر من آخر لطول لحيته أو قصر بذاته ، أو يقلد هذا الدكتور أو ذاك بقصد السخرية أو التهكم .

وهذا نوع خطير من الإساءة لا يليق بطالب العلم المؤمن أن يرتكبه ، ففضل المعلم لا يدانيه فضل ، وإن جلاله وتقديره من كمال أخلاق الطالب ورفعه ذوقه .

ولا يليق بطالب العلم أن يبدأ في اغتياب الدكتور بمجرد أن يدبر ظهره للانصراف ، وينقص منه ، أو يجرح فيه أو يتكلم عنه بما لا يليق حتى وإن كان محقاً .

فينبغي على الطالب أن يخفض الجناح للدكتور وأن يخاطبه بكل أدب واحترام ، وأن يقدمه في المجلس أو في الدخول إلى قاعة المحاضرة ، لاسيما إن كان كبيراً في السن أو كبيراً في القدر .

#### ٦: التكبر على العلم :

وهذا أيضاً من أسوأ الطبائع التي يتصف بها بعض طلبة العلم ، فتراهم يحرّرون مادة ما أو يقللون من شأنها ، أو يستنكفون عن حضور دروسها .

وعندما تسأل أحدهم :  
لماذا لا تحضر المحاضرة الفلانية ؟

**فيجيب :**

إنها مادة غير مهمة .. أو يمكن مطالعتها من الكتاب دون الحاجة إلى شرح الاستاذ .. وهكذا ..  
فهذا تكبر على العلم واستصغر لشأنه ، وأحسب أن الطالب الذي يفعل مثل ذلك لن ينال من العلم شيئاً !

فلا ينال العلم مستحيي ولا متكبر ، وينبغي على طالب العلم متابعة محاضرته ودروسه باهتمام بالغ ، ولو تصور أن مادة من المواد أو مقرراً من المقررات أقل أهمية من غيره .

عزيزي الدارس إليك بعض النقاط المهمة التي سوف تساعدك كثيراً

\* تقسيم وقت الدراسة على مدار الأسبوع:

١. حاول الدراسة في مكان لا ضوضاء فيه كي تستطيع التركيز وذلك بأن توفر لنفسك مكاناً مريحاً جيداً للإضاءة، إلى جانب الأدوات المناسبة مثل المعجم، الأقلام، الأوراق، والكتب.
٢. ليكن عقلك مستعداً لتلقي المعلومات، وحاول أن لا تفقد ميلك للدراسة، وهذا يحصل عندما تقرأ بسرعة كبيرة.
٣. إذا قضيت وقتاً طويلاً في الدراسة وأحسست بإرهاق بعينيك وبتوتر في جسمك، وربما أحسست بعدم التركيز على المادة المدرosaة، فلا ترهق نفسك وتحملها فوق طاقتها.
٤. قم باستراحة قصيرة بين فترات الدراسة، وتناول مرطباً منعشًا.
٥. قبل البدء بالدراسة حاول أن تطلع على العناوين الرئيسية والعناوين الفرعية لتحصل على الفكرة العامة للمادة الدراسية.
٦. عد إلى قراءة الدرس مقطعاً تلو الآخر وحاول أن تضع خطوطاً تحت الجمل الأساسية والمهمة التي تختصر تفاصيل الدرس.
٧. حاول أن تسترجع الدرس في ذاكرتك لمدة قليلة من الوقت.
٨. إذا صادفت أي فقرة صعبة جداً أعد قرائتها ثانية.
٩. أقرأ الدرس وكأنك تخاطب نفسك بصوت مسموع.
١٠. بعد أن تنتهي من قراءته حاول أن تركز على الأفكار الهامة التي وردت، والتي ينبغي أن تتذكرها وتراجعها.

١١. حاول الإعادة لأن التكرار مفيد جداً لِاكتساب المعلومات.
  ١٢. حضر جدولاً دراسياً أسبوعياً منظماً.
  ١٣. حاول تخصيص ساعات دراسية لكل مقرر حسب عدد صفحاته.
  ٤. ادرس كل درس بيومه وبشكل مركز يرتكز على الجدول الدراسي السابق الذي قمت بتحضيره.
  ٥. تعلم كيفية القراءة بشكل سليم وواضح.
  ٦. استعمل أصبعك أو مسطرة تساعدك في تتبع ما تقرؤه عيناك.
  ٧. استعمل عقلك عند تتبعك للقراءة باصبعك أو المسطرة.
  ٨. ابتعد قدر المستطاع عن الضجيج.
  ٩. تجنب المنبهات، حاول أن لا تفرط في شرب القهوة أو الجرعات التي تجعلك متيقظاً وفي الوقت نفسه تفقدك القدرة على التفكير بوضوح.
  ١٠. نم نوماً كافياً لتبتعد عن دوامة التوتر التي تؤثر على أعصابك.
  ١١. لا تتوقع من أحدهم أن ينظم لك جدولك الدراسي بل قم به بنفسك.
  ١٢. أعد مراجعة كل ما سبق مما درسته خلال فترة المراجعة.
- \* في يوم الامتحان:
١. احرص على تصل مبكراً لكي تحافظ على هدوئك ورباطة جأشك.
  ٢. اطلع على نموذج الأسئلة، واقرأ ورقة الامتحان بدقة وانتباها.
  ٣. أجب أولاً على الأسئلة السهلة ثم حاول الإجابة على الأسئلة الصعبة.
  ٤. تذكر أنه ليس المطلوب أن تكتب من عدد السطور ولكن أن تكون المعلومات الواردة في الورقة صحيحة ومركزة.
- أخيراً نتمنى لك النجاح في الامتحان وحظاً موفقاً وأسائلكم الدعاء.

### المراجع:

- الدكتور ناصر محمد على والدكتور عبد الفتاح عبد الكرييم 1989. الدروس العملية في مبيدات الآفات، كلية زراعة سابا باشا.
- الاستاذ الدكتور مجدى عبد الظاهر مسعود ٢٠١١ سمية المبيدات.
- عجان، اسكندر. 1981. أساسيات مكافحة الآفات، مديرية المطبوعات جامعة تشرين.

- طاهر , محمود وأخرون 1978. أساسيات وقاية النباتات . الشركة العامة للنشر والتوزيع والاعلان.
- محمد بن عتيق الدوسري 2011. تجهيز و تطبيق المبيدات , معهد البترول والصناعات البتروكيميائية مدينة الملك عبد العزيز للعلوم والتكنولوجيا.
- ماجد الفهيد 2010. المبيدات الزراعية وطرق تقسيمها .
- بعض مواقع التنمية البشرية ومواقع الانترنت.