

إجابة السؤال السادس :

أ- معادلة تحضير حمض النيتريك في المعمل والرسم :

ب- ١- الصوديوم يتفاعل مع الماء مكونا هيدروكسيد الصوديوم ويتصاعد غاز الهيدروجين القابل للاشتعال .

٢- لقوة الجذب الموجودة بين الأيون الموجب والأيون السالب في المركب الأيوني مما يتطلب طاقة كمية عالية. من الطاقة للتغلب على قوة الجذب

ج-



د-

أ - حجم الغاز ٥ مول = عدد المولات × حجم المول من الغاز

$$112 \text{ لتر} = 22,4 \times 5 =$$

ب - حجم الغاز ٥,٥ مول = ٥,٥ × 22,٤ = 1١,٢ لتر