

(20) درجة

السؤال الأول: إختار الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

1- محلول لحمض كلور الماء حجمه $V=200\text{ml}$ وتركيزه $C=0.2 \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$ فيكون عدد المولات n فيه مساوياً:

0.08 (a) 0.06 (b) 0.04 (c) 0.01 (d)

2- عدد الوظائف الحمضية في حمض الفوسفور H_3PO_4 يساوي:

2 (a) 3 (b) 4 (c) 1 (d)

(20) درجة

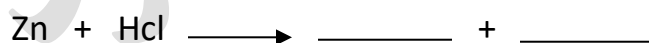
السؤال الثاني: محلول مائي لهيدروكسيد البوتاسيوم KOH المطلوب:

1- اكتب معادلة تأين جزئيات هيدروكسيد البوتاسيوم.

2- ما لون ورقة عباد الشمس في محلول الأساس السابق؟

(10) درجات

السؤال الثالث: أكمل المعادلة الكيميائية الآتية, ثم حدد نوع التفاعل



(10) درجات

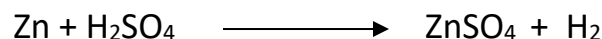
السؤال الرابع: اكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبين الآتين

(a) النشادر (b) نترات الفضة

(40) درجة

السؤال الخامس: حل المسألة الآتية:

يتفاعل 6.5 g من الزنك مع كمية كافية من حمض الكبريت الممدد وفق المعادلة الآتية:



1- احسب عدد مولات حمض الكبريت المتفاعل.

2- كتلة الملح الناتج.

3- حجم الغاز المنطلق مقاساً بالشرطين النظاميين.

(Zn:65 , S:32 , O:16 H:1)