الصف التاسع – نموذج امتحاني في الكيمياء

2023-2024 اسم الطالب:

السؤال الأول: إختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي: (20) درجة

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

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

2- عدد الوظائف الحمضية في حمض الفوسفور H_3PO_4 يساوي:

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

السؤال الثاني: محلول مائي لهيدروكسيد البوتاسيوم KOH المطلوب: (20) درجة

1- اكتب معادلة تأين جزئيات هيدروكسيد البوتاسيوم.
2- ما لون ورقة عباد الشمس في محلول الأساس السابق ؟

السؤال الثالث: أكمل المعادلة الكيميائية الآتية, ثم حدد نوع التفاعل (10) درجات

$$Zn + Hcl \longrightarrow _____ + _____$$

السؤال الرابع: اكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبين الآتيين (10) درجات

a) النشادر b) نترات الفضة

السؤال الخامس: حل المسألة الآتية: (40) درجة

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

$$Zn + H_2SO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$$

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)