



اليوم :

التاريخ : / /

الصف : التاسع ()

امتحان الشهر الثاني للفصل الأول للعام ٢٠١٧/٢٠١٦

المادة : الكيمياء .

الاسم الرباعي :

☒ السؤال الأول : من خلال دراستك لخصائص المحاليل أجب عما يلي : (علامتان)

أ (كيف توصل المواد المتأينة التيار الكهربائي؟

ب) قارن بين المركبات الكهربية والمركبات اللاكهرلية كما في الجدول التالي : (٣ علامات)

وجه المقارنة	المركبات الكهربية (المتأينة)	المركبات اللاكهرلية (غير المتأينة)
المكونات الأساسية		
التوصيل الكهربائي في حالة الصلابة		
التوصيل الكهربائي في حالة المحلول المائي (بشكل عام)		

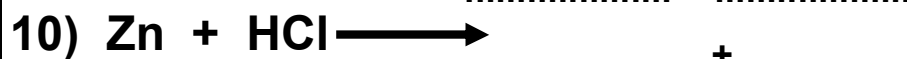
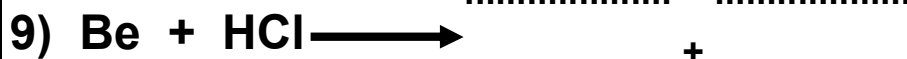
☒ السؤال الثاني : من خلال دراستك لنشاط الفلزات أجب عما يلي :

أ (اذكر نواتج تفاعل الفلز النشط مع الماء ؟

١ ٢ ٣

ب (إذا علمت أن تكافؤ الألومنيوم = ٣ ، وتكافؤ الأكسجين = ٢ ، فاكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل تفاعل الألمنيوم مع الأكسجين ؟ (علامتان)

ج) أكمل المعادلات الكيميائية التالية ووازنها : (٢٢ علامة)



السؤال الثالث : اعتماداً على سلسلة نشاط الفلزات التالية، أجب عما يلي : (٨ علامات)



١. أي الفلزات يتفاعل مع الماء البارد بشدة ؟
٢. أي الفلزات يتفاعل مع الماء البارد ببطء ؟
٣. اختر فلزاً واحداً لا يتفاعل مع الماء البارد ، ولكنه يتفاعل مع بخار الماء ؟
٤. أيهما أسرع تفاعلاً مع حمض الهيدروكلوريك المخفف : الخارصين أم الحديد ؟
٥. أي الفلزات أكثر نشاطاً ؟
٦. أي الفلزات أقل نشاطاً ولا يتفاعل مع الماء ولا يتفاعل مع بخار الماء ؟
٧. إذا قيل لك أن العنصر X أقل نشاطاً من النحاس في سلسلة النشاط ، ما توقعاتك لتفاعلاته مع الأكسجين وحمض الهيدروكلوريك المخفف ؟

نهاية الأسئلة ... مع تمنياتي للجميع بالنجاح

معلم المادة : هاني بني هذيل