

الأستاذ : احمد الهادي
السنة الدراسية : 2014/2015
النقطة :

فرض كتابي 2 في العلوم الفيزيائية

المستوى: الثالثة إع - الأسدس الأول

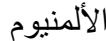
الاسم
الرقم
القسم

التمرين الأول : (8 نقاط)

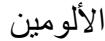
1- صل كل عنصر من المجموعة A بعنصر من المجموعة B :

المجموعة B

(2ن)



المجموعة A



(2ن)

2- أجب ب صحيح أو خطأ :

احتراق الورق في الهواء تفاعل كيميائي

صيغة أوكسيد الحديد الثالث هي Fe_3O_4

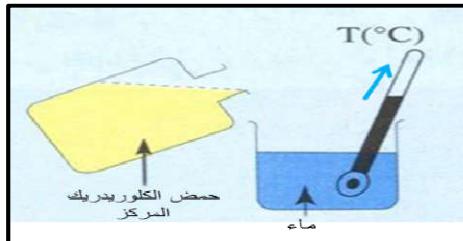
عند تخفيض محلول قاعدي عدة مرات تتناقص قيمة pH حتى تصبح اصغر من 7

لا يؤثر الهواء الجاف على الحديد

3- اختر من بين المواد التالية، المواد العضوية : الكحول($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$) - ثاني أوكسيد الكربون - الأمونياك (NH_3) - البوتان(C_4H_{10}). مع تعلييل الجواب ؟

(2ن)

4- أذكر أربع احتياطات وقائية أثناء استعمال المواد الكيميائية :



التمرين الثاني : (8 نقاط)

1- أنجز الأستاذ أمام تلاميذه المناولة التالية :

1-1- ما اسم هذه العملية ؟
و ما الفائدة منها ؟

2- بعد قياس pH للمحلول المركز و المحلول المحصل عليه بتلك العملية، تم الحصول على 2,3 و 1,2

أ. ما الوسيلة المستعملة أثناء القياس ؟

عل جوابك ؟

ب. حدد قيمة pH المناسب لكل محلول؟ المحلول المركز : و المحلول المحصل عليه : (1ن)

عل جوابك ؟

2- يتفاعل فلز الألمنيوم مع ثاني أوكسيجين الهواء الرطب، فيتكون على سطحه طبقة من أوكسيد هذا الفلز.

1- ماذا يسمى هذا النوع من التفاعل :

2- ما اسم الأوكسيد المكون : و أكتب صيغته الكيميائية : (1ن)

3- أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل :

التمرين الثالث : (4 نقاط)

اشترى يوسف قطعة من صوف الحديد(جيكس) ثم قاس كتلتها فوجد 58g ، فتركها بعد ذلك معرضة للأمطار و الهواء عدة أيام، و بعد تجفيفها أصيب بالحيرة و الذهول لما وجد كتلتها ازدادت بـ 11g و أصبحت تساوي 69g .

ضع نفسك مكان يوسف و اعط تفسيرا علميا لهذه الظاهرة التي عاينها مع ذكر العوامل المساعدة عليها.

1- التفسير العلمي و العوامل المساعدة للظاهرة :

2- ماذا تمثل الكتلة الزائدة 11g ؟

3- عبر بمعادلة كيميائية للتتحول الذي تبرزه هذه الظاهرة ؟