

نماذج اختبارات كيمياء قصير أول للصف الحادي عشر

السؤال الاول : أ - أختَر أنسب إجابة تكمل بها كل من الجمل التالية :

1- عدد تأكسد الحديد في $K_4Fe(NO_3)_6$

+6() +2() +3() +1()

2- في التفاعل التالي $CO + 2CO^{3+} \longrightarrow 3CO^{2+}$ فان ناتج عملية التاكسد

CO_2 () CO^{2+} () CO () CO^{3+} ()

ب- اكمل الجمل التالية

1- $Cl_2 + 2e^- \longrightarrow 2Cl^-$ يعتبر عملية

2- عند تشغيل الخلية الجلفانية ورمزها الاصطلاحي

..... هو $Mg_{(s)} / Mg^{2+}_{aq} \parallel Cd^{2+}_{(aq)} / Cd_{(s)}$ القطب الذي تزيد كتلته هو.....

السؤال الثاني : أ- علل : تفتت أو تاكل شريحة الخارصين عند وضعها في محلول

كبريتات النحاس

ب- زن المعادلة التالية في وسط حمضي : $NO_3^- \longrightarrow NO_2$

ج- في الشكل المقابل يمثل نصف خلية خارصين قياسية المطلوب



1- الرمز الاصطلاحي:

2- معادلة حالي الاتزان:

نموذج (2)

السؤال الاول : أ - أختار أنسب إجابة تكمل بها كل من الجمل التالية :

1- عدد تأكسد الفضة في الايون $[Ag(NH_3)_2]^+$ يساوي

+1() -1() +3() -3()

2- احد ممايلي هو العامل المختزل : $Mg+Cu^{2+} \longrightarrow Cu+Mg^{2+}$

Mg() Cu() Cu^{2+} () Mg^{2+} ()

ب- اكمل الفراغ:

1- $SO_4^{2-} \longrightarrow SO_3^{2-}$ يحتاج لاتمامة عامل

2- في الخلية الجلفانية وظيفة الجسر الملحي

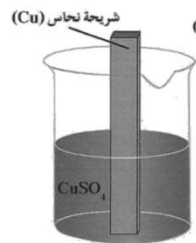
السؤال الثاني : علل : يبهت لون محلول كبريتات النحاس عند وضع شريحة خارصين

ب- زن نصف التفاعل في وسط حمضي : $Cr_2O_7^{2-} \longrightarrow Cr^{3+}$

ج- في الشكل نصف نحاس قياسية المطلوب:

الرمز الاصطلاحي :

معادلة حالة الاتزان:



نموذج (4)

السؤال الاول : أ - أختَر أنسب إجابة تكمل بها كل من الجمل التالية :

1- المركب الذي عدد تأكسد الهيدروجين فيه يساوي (-1) هو:



2- طبقا للتفاعل التالي : $Cl_2 \longrightarrow ClO^- + Cl^-$ يسلك الكلور Cl_2 كاحد العوامل التالية :

() مؤكسد فقط () مختزل فقط () مؤكسد ومختزل معا () حفاز

ب- اكمل الفراغ: حدث الفاعل التالي في خلية جلفانية $Cr + 2H^+ \longrightarrow H_2 + Cr^{3+}$

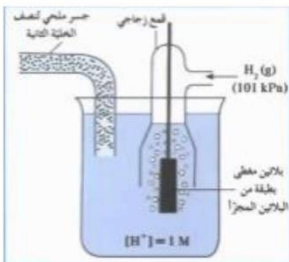
اكتب الرمز الاصطلاحي للخلية

2- في الخلية الجلفانية اشارة الكاثود

السؤال الثاني : علل : تزداد كتلة قطب الكاثود فب الخلية الجلفانية

ب- وزن معادلة في وسط حمضي : $NO_3^- \longrightarrow NH_3$

ج- في الشكل المقابل نصف خلية هيدروجين قياسية المطلوب:



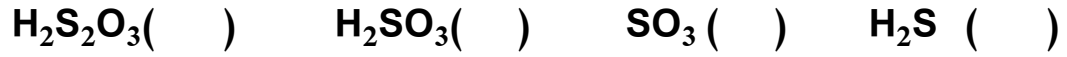
الرمز الاصطلاحي :

قيمة جهد الاختزال القياسي لها يساوي V

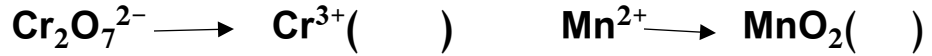
نموذج (4)

السؤال الاول : أ - أختار أنسب إجابة تكمل بها كل من الجمل التالية :

1- عدد تاكسد الكبريت يساوي (+2) في احد المركبات التالية :



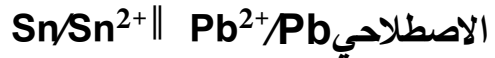
2- احد التغيرات التالية يدل على عملية اكسدة :



ب- اكمل الفراغ: 1- الرمز الاصطلاحي لنصف خلية ماغنيسيوم قياسية

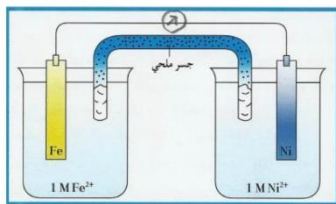
2- اذا كان جهد الاختزال القياسي للفضة يساوي +0.8 فان جهد الاكسدة القياسي يساوي

السؤال الثاني: علل تزداد كتلة الرصاص في الخلية التي رمز



ب- وزن نصف تفاعل في وسط حمضي: $PbO_2 \rightarrow Pb^{2+}$

ج- في الشكل المقابل خلية جلفانية المطلوب حسب التفاعل



1- الرمز الاصطلاحي للخلية

2- قطب الذي تقل كتلته هو

