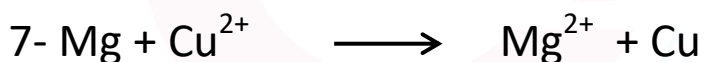
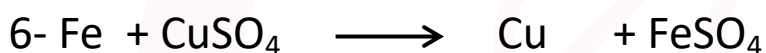
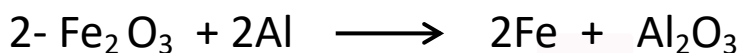
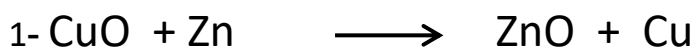


امتحان مقترح نموذج (ب)

كيمياء التاسع (التأكسد و الاختزال و الخلايا الجلفانية)

السؤال الاول : حدد المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت و أكتب نصفي تفاعل التأكسد و الاختزال ثم حدد العامل المؤكسد و العامل المختزل في التفاعلات التالية :



العامل المختزل	العامل المؤكسد	نص تفاعل الاختزال	نصف تفاعل التأكسد	المادة التي اختزلت	المادة التي تأكسدت
1					
2					
3					
4					
5					
6					
7					
8					
9					
10					

السؤال الثاني : خلية جلفانية بسيطة قطباها فلز الخارصين و فلز الالمنيوم في محلول $ZnSO_4$
أوجد التالي:

1- ارسم الخلية الجلفانية ثم حدد المصعد و المهبط واتجاه حركة الالكترونات

2- المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت

3- شحنة كل قطب

4- اكتب نصفي تفاعل التأكسد و الاختزال في الخلية

5- اكتب معادلة التفاعل الكلي

6- ماذا يحدث لكتلة صفيحة الالمنيوم وصفيحة الخارصين



السؤال الثالث : خلية جلفانية قطباها من الحديد Fe في محلول نترات الحديد $Fe(NO_3)_2$ والرصاص Pb في محلول نترات الرصاص $Pb(NO_3)_2$ والقنطرة الملحية KOH اوجد التالي :

- 1- ارسم الخلية الجلفانية ثم حدد المصعد و المهبط واتجاه حركة الالكترونات
- 2- المادة التي تأكسدت والمادة التي اختزلت
- 3- شحنة كل قطب في الخلية
- 4- اكتب نصفي تفاعل التأكسد و الاختزال في الخلية
- 5- اكتب معادلة التفاعل الكلي
- 6- ماذا يحدث لكتلة صفيحة الحديد وصفيحة الرصاص
- 7- ما وظيفة القنطرة الملحية

السؤال الرابع : اكتب معادلة التفاعل الكلي الذي يحدث في بطارية السيارة (بطارية الرصاص الحمضية) ؟

-1

السؤال الخامس : اكتب تفاعل التأكسد و تفاعل الاختزال والتفاعل الكلي الذي يحدث في خلية الوقود ؟

-1

-2

-3

اعداد المعلم : يزن قويدر

