

ورقة عمل (4)
سلسلة نشاط الفلزات & تآكل الفلزات



السؤال الأول : أكمل ما يلي ؟

1- فلز + أكسجين ←

2- فلز + ماء ←

3- فلز + حمض الهيدروكلوريك ←

السؤال الثاني : أكمل الجمل الآتية ؟

1- بعض صفات غاز الهيدروجين : 1-

2- يتصف أكسيد المغنيسيوم بلونه

3- هو ذرة تحمل شحنة كهربائية موجبة أو سالبة

4- هو تفاعل يحدث عند تفاعل الألمنيوم مع أكسيد الحديد

السؤال الثالث : عدد العوامل التي تعتمد عليها سرعة تآكل الفلزات ؟

1-
2-

السؤال الرابع :

إذا أعطيت الفلزات المجهولة الآتية (ب - ج - د) حدد الفلز الأنشط ؛ اعتمادًا على العبارات التالية ؟

1- يحل الفلز (ج) محل الفلزين (ب - د) عند غمس قطعة منه في محلول مائي لأحد مركبات أي منها

2- عند تسخين مزيج من مسحوق الفلز (ب) مع مسحوق أكسيد أي من الفلزات (ج - د)

فإنه لا يحدث تفاعل :

• رتب الفلزات حسب النشاط الكيميائي :

الفصل الدراسي الثاني
2025/2024ورقة عمل (4)
سلسلة نشاط الفلزات & تآكل الفلزات

السؤال الخامس : اكتب صيغ المركبات الآتية ؟

كلوريد النحاس II		اسم المركب
	AgNO ₃	صيغة المركب

السؤال السادس : أكمل المعادلات الكيميائية الآتية إذا كان التفاعل ممكن الحدوث ؟



السؤال السابع : رتب الفلزات الآتية : Cu , K , Ag ، بدءًا من الأكثر نشاطًا إلى الأقل نشاطًا

> >

ورقة عمل (4)
سلسلة نشاط الفلزات & تآكل الفلزات

السؤال الثامن : اعتماداً على سلسلة نشاط الفلزات: أجب عن الأسئلة الآتية :

1- أي هذه الفلزات يتفاعل مع الماء البارد ؟

2- أي هذه الفلزات لا يتفاعل مع الماء البارد ؟

3- أيهما أسرع تفاعلاً مع حمض الهيدروكلوريك المخفف
الخاصين أو الحديد ؟

4- حدد فلزاً ليس له نشاط واضح مع الماء
أو حمض الهيدروكلوريك المخفف ؟

5- إذا قيل لك أن عنصراً (X) يقع بين الكالسيوم و المغنيسيوم في سلسلة النشاط ؛ فأيهما تتوقع أن
يساعدك أكثر في الحكم : تفاعل العنصر مع الماء أو مع حمض الهيدروكلوريك ؟ وضح إجابتك ؟

6- إذا قيل لك أن عنصراً (Y) يقع بين الحديد و الرصاص في سلسلة النشاط ؛
صف ما تقوم به من تجارب للتأكد من ذلك ؟

7- أي الفلزات يطرد الرصاص من محلول نترات الرصاص $Pb(NO_3)_2$ ؟

بوتاسيوم	الأكثر نشاطاً
صوديوم	
ليثيوم	
كالسيوم	
مغنيسيوم	
ألومنيوم	
خارصين	
حديد	
رصاص	الأقل نشاطاً
نحاس	

