

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



امتحان على الدرس الأول مفهوم التفاعل الكيميائي بوكليت

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← الصف الثالث الإعدادي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-21 23:35:06

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الإعدادي



صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الإعدادي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

العنوان امتحان على الدرس الثاني سرعة التفاعل الكيميائي	1
حل أسئلة الوزارة الأسبوع الثاني	2
حل أسئلة الوزارة الأسبوع الأول	3
مراجعة مهمة جداً للوحدة الأولى	4

السؤال الرابع

أ- استخراج الكلمة الغير مناسبة ثم اكتب ما يربط بين باقي الكلمات (3 درجات)

1- الكالسيوم / الفضة / الالومنيوم / الماغنسيوم

...../.....

2- Ag / Pt / Cu / Na

...../.....

3- زيادة نسبة الاكسجين / فقد العنصر الكترولون او اكثر / نقص نسبة الاكسجين /

نقص نسبة الهيدروجين

...../.....

ب- قارن بين كل مما ياتي (3 درجات)

1- الانحلال الحراري لكل من اكسيد الكالسيوم و هيدروكسيد الكالسيوم

.....

.....

.....

2- العامل المؤكسد و العامل المختزل من حيث فقد و اكتساب الالكترونات

.....

.....

ت- في التفاعل الاتي حدث فقد و اكتساب للالكترونات (4 درجات)

ماغنسيوم + كبريتات نحاس ← كبريتات ماغنسيوم + نحاس

1- اكتب المعادلة الرمزية المعبرة عن التفاعل الحادث مع ذكر نوع التفاعل

.....

.....

2- حدد العامل المؤكسد و العامل المختزل في هذا التفاعل مع ذكر السبب

.....

.....

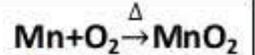
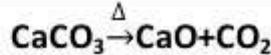
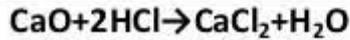
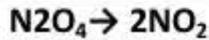
.....

السؤال الثالث

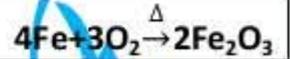
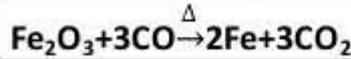
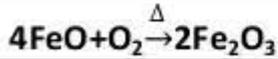
(3 درجات)

أ- اختر الاجابة الصحيحة مما بين القوسين

1- اى التفاعلات التالية يعتبر تفاعل اكسدة؟.....



2- اى المعادلات الاتية تحدث فيها عملية اختزال للحديد؟.....



3- يتفاعل الماغنسيوم مع ثاني اكسيد الكربون مكونا اكسيد الماغنسيوم و كربون ما الذى يحدث للماغنسيوم في هذا التفاعل؟.....

يكتسب بفقد الالكترونات

يكتسب باكتساب الالكترونات

يتأكسد باكتساب الالكترونات

يتأكسد بفقد الالكترونات

(3 درجات)

ب-وضح بالمعادلات الرمزية الموزونة

1- اثر اضافة حمض الهيدروكلوريك الى هيدروكسيد الصوديوم و من احدى نواتج التفاعل كيف تحصل على راسب ابيض من كلوريد الفضة

2- اثر الحرارة على كبريتات النحاس ثم امرار غاز الهيدروجين على الناتج مع التسخين

(4 درجات)

ت-اجب عن الاسئلة التالية

1- وضح كيف يمكنك التمييز بين محلول كبريتات الماغنسيوم و محلول كبريتات النحاس باستخدام قطعة من الخارصين بكتابة المعادلات الرمزية مع الشرح؟

2- في التفاعل : $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ (Mg=12-H=1-Cl=17)

أ- وضح عمليتي الاكسدة و الاختزال التى تمت في التفاعل

ب- حدد العامل المؤكسد و العامل المختزل

السؤال الثاني

أ- اكتب المصطلح العلمي الدال على كلا من (3 درجات)

1- كيس قابل للانفخاض يوجد في السيارات الحديثة يستخدم كوسيلة امان في المواقف الطارئة (.....)

2- تفاعل حمض مع قلوبى لتكوين ملح و ماء (.....)

3- عملية تحول Fe^{+2} الى Fe^{+3} تبعا للمعادلة $Fe^{+2} \rightarrow Fe^{+3} + e^-$ (.....)

ب- علل لما يأتي (موضحا بالمعادلات الرمزية الموزونة كلما امكن) (3 درجات)

1- عند تفاعل الصوديوم مع الكلور لتكوين كلوريد الصوديوم تحدث عمليتي اكسدة و اختزال بالرغم من غياب الاكسجين

.....
.....

2- تفاعلات الاحلال المزدوج لا تمثل تفاعلات اكسدة و اختزال

.....
.....

ث- اجب عن الاسئلة التالية (4 درجات)

1- عنصران (X) و (Y) عددهما الذرى 11 و 17 على الترتيب وضح مع ذكر السبب ايهما عامل مختزل و ايهما عامل مؤكسد عند تكوين مركب و توضيح عملية الاكسدة و الاختزال

.....
.....

2- كيف يمكنك الحصول على فلز النحاس من كبريتات النحاس بطريقتين مختلفتين ؟ مع كتابة المعادلات الرمزية الموزونة

.....
.....
.....

السؤال الاول

أ- اكمل ما يأتي

1- تتحلل معظم.....الفلزات عند تسخينها الى.....و يتصاعد غاز ثالث اكسيد الكبريت

2- عند امرار غاز الهيدروجين على اكسيد النحاس الساخن يتحول اكسيد النحاس الى.....و يتكون.....

3- في التفاعل : $Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$ يعتبر الكلور عامل.....ويقوم بعملية.....

ب- ماذا يحدث عند مع كتابة المعادلة الرمزية الموزونة كلما امكن (3 درجات)

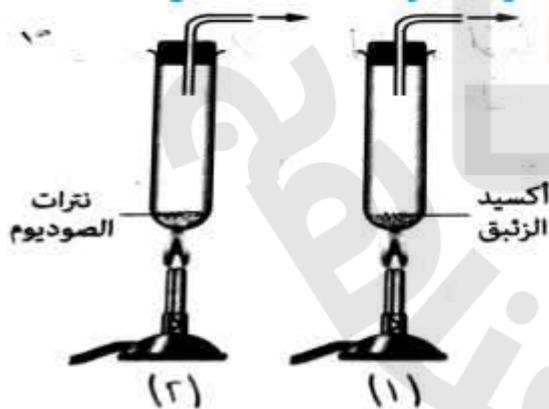
1- تقريب عود ثقاب مشتعل من فوهة انبوبة اختبار بها اكسيد الزئبق الاحمر اثناء التسخين

2- تسخين نترات الصوديوم

(4 درجات)

ت-من الشكلين المقابلين :

1- ما لون المادة في كل من الانبوتتين (1) و (2) قبل و بعد التسخين ؟



2- ما اسم الغاز المتصاعد في كل من الانبوتتين ؟ و كيف يمكنك الكشف عنه ؟