تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية

ورقة عمل التفاعلات الكيميائية

موقع المناهج ⇦ المناهج المصرية ⇦ الصف الثالث الإعدادي ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ أوراق عمل ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-17 09:30:51

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الإعدادي

صفحة المناهج المصرية على فيسبوك					

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

1	نماذج امتحانات (علوم-2021) بالعربية يتبعها الحل
2	نماذج امتحانات (العلوم-2021) بالإنجليزية يتبعها الحل
3	إمتحان مادة (العلوم-2018) بالإنجليزية يتبعه الحل
4	إمتحان مادة (العلوم-2017) بالإنجليزية يتبعه الحل
5	إمتحان مادة (العلوم-2016) بالإنجليزية يتبعه الحل

السؤال الاول

أ- اكمل ما يأتى (3 درجات)

1- تنحل 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 : $2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-$ يعتبر الكلور عامل .....ويقوم بعملية .....

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

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

.....

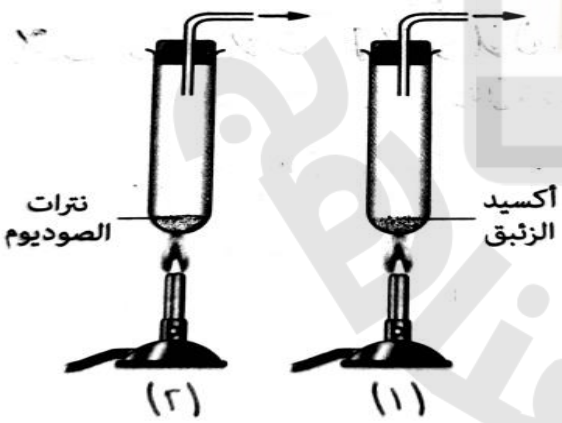
.....

2- تسخين نترات الصوديوم

.....

.....

ت-من الشكلين المقابلين : (4 درجات)



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

.....

.....

.....

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

.....

.....

السؤال الثانى

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

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

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

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

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

1- عند تفاعل الصوديوم مع الكلور لتكوين كلوريد الصوديوم تحدث عمليتى 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 الثالث

أ- اختر الاجابة الصحيحة مما بين القوسين (3 درجات)

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

$Mn+O_2 \xrightarrow{\Delta} MnO_2$	$CaCO_3 \xrightarrow{\Delta} CaO+CO_2$	$CaO+2HCl \rightarrow CaCl_2+H_2O$	$N2O_4 \rightarrow 2NO_2$

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

$4Fe+3O_2 \xrightarrow{\Delta} 2Fe_2O_3$	$Fe+2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$	$Fe_2O_3+3CO \xrightarrow{\Delta} 2Fe+3CO_2$	$4FeO+O_2 \xrightarrow{\Delta} 2Fe_2O_3$

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

يتأكسد بفقد الالكترونات	يتأكسد باكتساب الالكترونات	يختزل بفقد الالكترونات	يختزل باكتساب الالكترونات

ب-وضح بالمعادلات الرمزية الموزونة (3 درجات)

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

.....

.....

ت-اجب عن الاسئلة التالية (4 درجات)

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 : $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2\uparrow$ (Mg=12–H=1–Cl=17)

أ- وضح عمليتى الاكسدة و الاختزال التى تمت في التفاعل

.....

.....

ب- حدد العامل المؤكسد و العامل المختزل

.....

.....

السؤال الرابع

أ- استخرج 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 الكترون او اكثر / نقص نسبة الاكسجين / نقص نسبة الهيدروجين

...../.....

ب-قارن بين كل مما يأتى (3 درجات)

1- الانحلال الحرارى لكل من اكسيد الكالسيوم و هيدروكسيد الكالسيوم

.....

.....

.....

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

.....

.....

ت- في التفاعل الاتى 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

.....

.....

.....