

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



ورقة عمل إضافية في التفاعلات الكيميائية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:31:33 2025-02-17

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

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الإعدادي

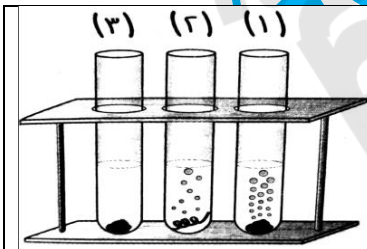


صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

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

ورقة عمل التفاعلات الكيميائية	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

- 1- عرف التفاعل الكيميائي
- 2- اذكر اهمية التفاعل الكيميائي
- 3- اذكر انواع التفاعلات الكيميائية
- 4- عرف تفاعلات الانحلال الحرارى
- 5- اذكر انواع تفاعلات الانحلال الحرارى
- 6- ماذا يحدث عن تسخين اكسيد الزئبق مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 7- وضح كيفية الكشف عن غاز الاكسجين O_2
- 8- ماذا يحدث عن تسخين هيدروكسيد النحاس مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 9- ماذا يحدث عن تسخين كربونات النحاس مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 10- وضح كيفية الكشف عن غاز CO_2
- 11- ماذا يحدث عن تسخين كبريتات النحاس مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 12- ماذا يحدث عن تسخين نترات الصوديوم مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 13- ما المقصود بالوسادة الهوائية
- 14- اذكر اهمية الوسادة الهوائية
- 15- اذكر فكرة عمل الوسادة الهوائية مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 16- عرف متسلسلة النشاط الكيميائي
- 17- عرف تفاعلات الاحلال البسيط
- 18- اذكر انواع تفاعلات الاحلال البسيط
- 19- ماذا يحدث عند وضع قطعة صوديوم في الماء مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 20- وضح كيفية الكشف عن غاز الهيدروجين
- 21- علل يراعي استخدام قطعة صغيرة جدا من الصوديوم عند اجراء تفاعله مع الماء في المعمل ؟
- 22- ماذا يحدث عند وضع قطعة خارصين في حمض هيدروكلوريك مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 23- ماذا يحدث عند وضع قطعة الومنيوم في حمض هيدروكلوريك مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 24- ماذا يحدث عند وضع قطعة نحاس في حمض هيدروكلوريك مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 25- علل رغم ان Al يسبق Zn في متسلسلة النشاط الكيميائي الا انه يتأخر عمليا في التفاعل مع حمض الهيدروكلوريك
- 26- ماذا يحدث عند وضع شريط ماغنسيوم في محلول كبريتات النحاس الازرق مع التوضيح بمعادلة موزونة
- 27- علل يمكن للماغنسيوم ان يحل محل النحاس في محاليل املاحه بينما لا يحدث العكس
- 28- علل عدم حفظ نترات الفضة في اوانى من الالومنيوم
- 29- علل يتفاعل K مع الماء لحظيا بينما Mg يتفاعل ببطئ شديد مع الماء البارد ؟

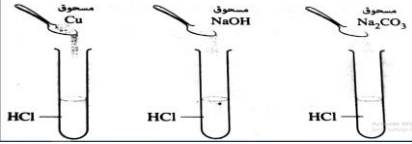


30- في الشكل المقابل قام احمد بوضع قطع صغيرة متساوية الكتلة من 3 عناصر مختلفة في 3 انابيب بها كميات متساوية من حمض الهيدروكلوريك المخفف فلاحظ تصاعد فقاعات في انبوتين فقط فماذا تتوقع ان يكون تفسير احمد للملاحظات التالية

- أ- عدم تصاعد فقاعات في الانبوبة 3 ؟
- ب- اختلاف عدد الفقاعات المتصاعدة في الانبوتين 1 و 2

- 31- ما المقصود بتفاعلات الاحلال المزدوج
- 32- اذكر انواع تفاعلات الاحلال المزدوج
- 33- عرف تفاعل التعادل
- 34- وضح بالمعادلات تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم
- 35- ماذا يحدث عند تسخين الناتج من تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم
- 36- وضح بالمعادلات تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع ملح كربونات الصوديوم

37- من الاشكال المقابلة :



- أ- ما رقم الانبوبة التي تتكون فيها فقاعات غازية عند اضافة المسحوق الى حمض الهيدروكلوريك ؟
ب- ما نوع التفاعل الحادث في الانبوبة 2 ؟

38- تفاعل محاليل المحاليل مع بعضها يكون مصحوبا بتكوين

39- علل تكون راسب ابيض عند اضافة محلول نترات الفضة الى محلول كلوريد الصوديوم

40- من خلال المعادلة التالية $H_2 + CuO \xrightarrow{\Delta} H_2O + Cu$

اجب عن المطلوب التالي

- أ- علل الهيدروجين حدث له عملية اكسدة بينما اكسيد النحاس حدث له عملية اختزال ؟
ب- علل يعتبر الهيدروجين عامل مختزل بينما يعتبر اكسيد النحاس عامل مؤكسد ؟

41- ما النتائج المترتبة على امرار غاز الهيدروجين على اكسيد الزئبق وضح باستخدام المعادلة

42- قارن بين العامل المؤكسد و العامل المختزل من حيث التعريف

43- قارن بين عملية الاكسدة و عملية الاختزال من حيث التعريف

في ضوء فهمك لتفاعلات الاكسدة و الاختزال من خلال المعادلة التالية $2CuO + C \rightarrow 2Cu + CO_2 \uparrow$

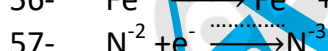
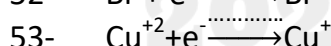
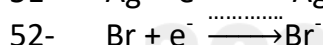
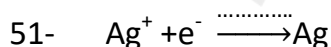
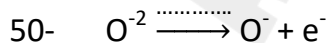
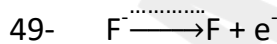
44- وضح عملية الاكسدة و الاختزال

45- وضح العامل و المؤكسد و العامل المختزل في المعادلة التالية

46- علل الاكسدة و الاختزال عمليتان متلازمتان تحدثان في نفس الوقت

47- علل معظم الفلزات عوامل مختزلة بينما معظم اللافلزات عوامل مؤكسدة

وضح اى التفاعلات الاتية تمثل عملية اكسدة و ايهما يمثل عملية اختزال



التوزيع الإلكتروني			العدد الذرى	العنصر
M	L	K		
٣	٨	٢	١٣	Al
٧	٨	٢	١٧	Cl

58- مستعينا بالجدول المقابل اجب عما يأتى :

أ- اكتب معادلة تفاعل الالومنيوم مع الكلور

ب- حدد العامل المؤكسد و العامل المختزل

59- في التفاعل الاتى حدث فقد و اكتساب للالكترونات: $Ca + 2HCl \xrightarrow{\text{مخفف}} CaCl_2 + H_2 \uparrow$ (Ca=20 , H=1)

أ- ما نوع التفاعل ؟

ب- وضح عمليتي الاكسدة و الاختزال على معادلة التفاعل

ت- حدد العامل المؤكسد و العامل المختزل مع ذكر السبب

60- اى العمليات الاتية تمثل عملية اختزال

$Cu^{+2} \rightarrow Cu$	$2O^{-2} \rightarrow O_2$	$Zn \rightarrow Zn^{+2}$	$2Br^{-} \rightarrow Br_2$
--------------------------	---------------------------	--------------------------	----------------------------