تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

مراجعة غير مجابة في تفاعلات الفلزات وتآكلها وطرق استخلاصها

موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-22 15:10:36

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 المستوى التاسع

صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني

1	مراجعة شاملة مجابة للانقسام الخلوي والتكاثر
2	مراجعة شاملة غير مجابة للانقسام الخلوي والتكاثر
3	مراجعة شاملة للتنفس الخلوي مع الإجابة النموذجية
4	مراجعة شاملة للتنفس الخلوي غير مجابة
5	أوراق عمل مجابة في الفلزات والتنفس الخلوي والإنقسام الخلوي

علوم – الصف التاسع – سلسلة نشاط الفلزات – الوحدة (9)

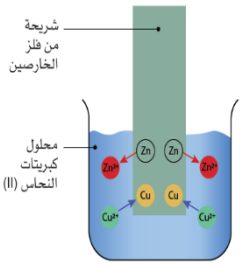
س1: اكتب اسم المفهوم الذي يعبر عن ترتيب الفلزات من الأكثر نشاطا إلى الأقل نشاطا؟

.....

س2: كيف رتب العلماء الفلزات في سلسلة النشاط الكيميائي؟

.....

س 3: وضعت قطعة من فلز الخارصين في محلول كبريتات النحاس فحدث تفاعل كما في الشكل



1- ما نوع التفاعل؟

.....

2- ما سبب حدوث التفاعل؟

.....

س4: قام أحد الطلاب بعمل تجربة استقصاء تفاعل فلز الكروم مع محاليل بعض الفلزات فكانت النتيجة كما يلي : حيث تدل (×) الى عدم حدوث تفاعل والاشارة (✓) على حدوث تفاعل .

الفلزّ	محلول كبريتات المغنيسيوم	محلول كبريتات الخارصين	محلول كبريتات الحديد (II)	محلول كبريتات النحاس (II)	محلول نيترات الفضّة
الكروم	×	×	✓	✓	✓

1- حدد الفلزات الأنشط من الكروم كيميائيا؟

.....

2- حدد الفلزات الأقل نشاطا من الكروم؟

.....

س5: ما المقصود بتفاعل الاحلال؟

.....

س6: أي الفلزات تفقد إلكتروناتها بسهولة؟

.....

س7: من خلال دراستك لتفاعل الثرمايت أجب عما يأتي:

1- ما المقصود بتفاعل الثيرمايت؟

.....

2- اكتب معادلة كيميائية تعبر عن تفاعل الثيرمايت؟

.....

3- اذكر استخداما لتفاعل الثيرمايت؟

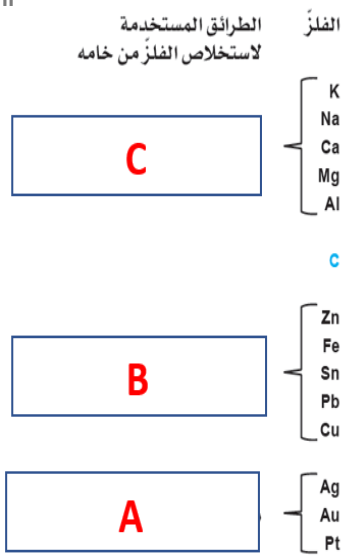
.....

س8: بالاعتماد على المخطط المجاور المعبر عن سلسلة النشاط الكيميائي أجب عما يأتي:

1- أي الفلزات توجد (نقية) حرة في الطبيعة؟

2- اذكر فلز يمكن استخلاصه بالتسخين مع الكربون؟

3- ما طريقة استخلاص الفلزات التي تكون أنشط من الكربون؟

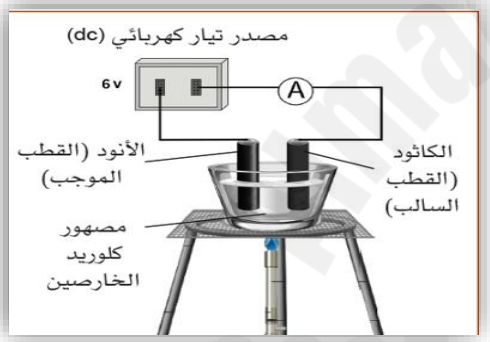


س9: الشكل المجاور يمثل إحدى طرق استخلاص الفلزات:

1- ما اسم هذه الطريقة؟

2- اذكر أمثلة على فلزات يمكن استخلاصها بهذه الطريقة؟

س10: الشكل المجاور يمثل إحدى طرق استخلاص الفلزات



1- ما اسم هذه الطريقة؟

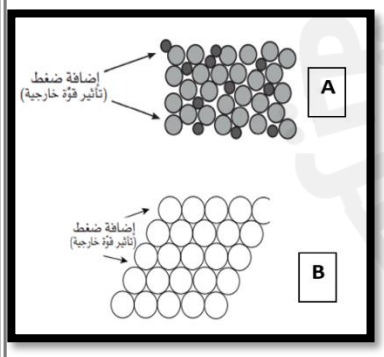
2- اذكر أمثلة على فلزات يمكن استخلاصها بهذه الطريقة؟

س11: ما المقصود بالسبيكة؟ وما الهدف منها؟ اذكر مثالا لها؟

التعريف:

الهدف والخصائص:

مثال:



س12: بالاعتماد على الشكل المجاور:

1- حدد الشكل الذي يمثل سبيكة الفلز؟

2- أيهما أكثر صلابة الفلز النقي أم سبيكة الفلز؟

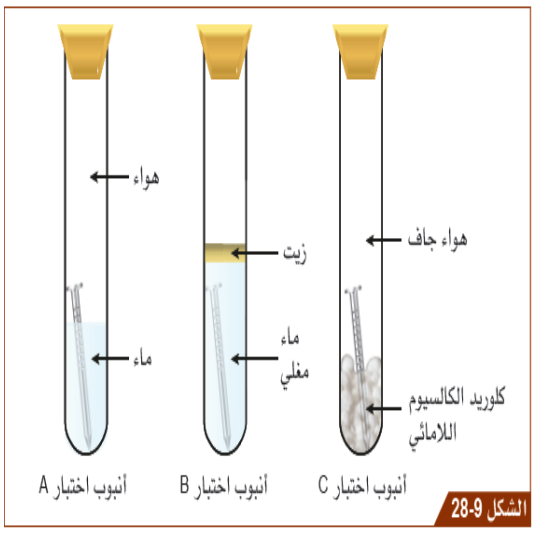
س13: ما الفرق في التكوين بين الفولاذ والفولاذ المقاوم للصدأ؟

الفولاذ:

الفولاذ المقاوم للصدأ:

س14: ما المقصود بصدأ الحديد؟ ما شروط حدوث صدأ الحديد؟

س15: قام أحد الطلاب بإجراء تجربة على مسمار حديد في ظروف مختلفة كما في الشكل المجاور، أجب:



الشكل 9-28

اختبار تكوّن صدأ الحديد في ظروف مختلفة.

1- ما وظيفة كلوريد الكالسيوم المائي في الانبوب C؟

.....

2- هل يحتوي الماء المغلي على أكسجين؟

.....

3- لما نضع طبقة من الزيت فوق الماء المغلي؟

.....

4- أي المسامير سيصدأ ولماذا؟

.....

5- ما أهمية وجود كلوريد الكالسيوم في الانبوب C؟

.....

6- ما أهمية وضع طبقة من الزيت فوق الماء المغلي في الانبوب B؟

.....

س16: من خلال دراستك لتأكل الفلزات أجب عما يأتي:

1- ما المقصود بتآكل الفلز؟

.....

2- ما المقصود بالصدأ؟

.....

3- أكتب معادلة صدأ الحديد

4- ما الاسم العلمي لصدأ الحديد؟

.....

5- اذكر طرق منع تآكل الفلزات

.....

س17: قارن بين كل من:

	الجلفنة	التزييت
التعريف	.....	.....
المميزات	.....	.....