تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل في نشاط الفلزات وتفاعلاتها الكيميائية مع الإجابة النموذجية

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-22 10:38:16

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

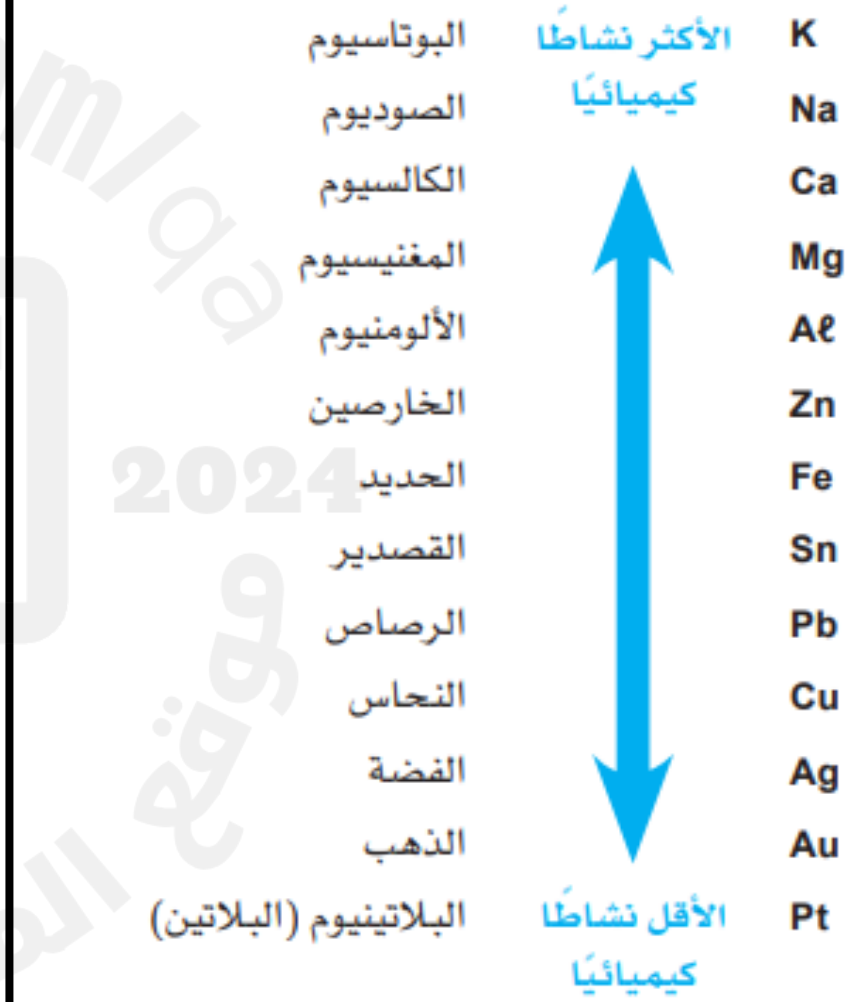
1	أوراق عمل في نشاط الفلزات وتفاعلاتها الكيميائية غير مجابة
2	أوراق عمل في انقسام الخلايا والتكاثر مع الإجابة النموذجية
3	أوراق عمل في انقسام الخلايا والتكاثر غير مجابة
4	أوراق عمل في التنفس الخلوي وأنواعه وتأثيراته وتطبيقاته في الصناعات الغذائية مع الإجابة النموذجية
5	أوراق عمل في التنفس الخلوي وأنواعه وتأثيراته وتطبيقاته في الصناعات الغذائية

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي
Ministry of Education and Higher Education
State of Qatar • دولـــة قطـــر

إنفوجرافيك
وحدة سلسلة نشاط الفلزات

الاسم:.....
الصف:.....

* بناء على سلسلة النشاط أجيبي عن الأسئلة التالية:



- ما الفلز الأكثر نشاطاً؟ البوتاسيوم
- ما الفلز الأقل نشاطاً ؟ البلاتينيوم
- ما الفلز الأكثر نشاطاً من الخارصين ؟ الألومينيوم أم الحديد ؟ الألومينيوم
- ما الفلز الأقل نشاطاً من الفضة ؟ الذهب أم النحاس؟ الذهب
- ما الأساس الذي تم اعتماده في ترتيب الفلزات في سلسلة النشاط؟ بناء على تفاعلاتها الكيميائية

*رتبي هذه لفلزات بحسب نشاطها الكيميائي من الأكثر نشاطاً إلى الأقل نشاطاً

الكالسيوم	الرصاص	القصدير	البوتاسيوم

البوتاسيوم
الكالسيوم
القصدير
الرصاص

Amanah.com.qa 2024 موقع الأمانة القطرية

إنفوجرافيك
وحدة سلسلة نشاط الفلزات

الاسم:.....
الصف:.....

يوضّح الجدول نتائج التفاعُلات، حيث تبيّن علامة الصح (✓) حدوث تفاعُل كيميائي، بينما يُظهر التقاطُع (×) عدم حدوث أيّ تفاعُل.

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

الجدول 9-1

رتّب الفلزّات الثلاثة بحسب تدرّج نشاطها الكيميائيّ.

الأكثر نشاطًا: المنجنيز

الأقلّ نشاطًا: النيكل

تفاعل احلال..... هو تفاعل يحل فيه الفلز الأكثر نشاطاً محل الفلز الأقل نشاطاً.

أضاف الطلاب عيّنات من الفلزّات إلى محاليل أملاح فلزّات مختلفة، وجاءت نتائجهم على النحو الآتي:

الفلزّ	كبريتات A	كبريتات B	كبريتات C
A		×	✓
B	✓		✓
C	×	×	

الجدول 9-3

رتِّب الفلزّات A و B و C بحسب نشاطها الكيميائي من الأكثر نشاطًا إلى الأقلّ نشاطًا.

الفلز Bالأكثر نشاطاً يليه الفلزA،Cهو الفلز الأقل نشاطاً.

*بالاستعانة بسلسلة النشاط أكملي المعادلات التالية:

a. لا يحدث تفاعل ..... كلوريد المغنيسيوم (محلول) + الخارصين (صلب) →

b. كلوريد الخارصين + النحاس ..... كلوريد النحاس (II) (محلول) + الخارصين (صلب) →

c. كلوريد المغنيسيوم + النحاس ..... كلوريد النحاس (II) (محلول) + المغنيسيوم (صلب) →

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي
Ministry of Education and Higher Education
State of Qatar • دولـــة قطـــر

إنفوجرافيك
وحدة سلسلة نشاط الفلزات

الاسم:.....
الصف:.....

* من خلال المعادلة أجيبي عما يلي:

أكسيد الألومنيوم + الحديد ⟶ الألومنيوم + أكسيد الحديد (III)

1- ما اسم التفاعل؟ تفاعل الثيرمايت
2- ما نوع التفاعل؟ تفاعل إحلال
3- ما الاستخدام العملي لهذا التفاعل؟
لحام قضبان سكك الحديد
4- ما المواد الناتجة في تفاعل الثيرمايت؟
الحديد وأكسيد الألمنيوم

* ما الطريقة المستخدمة لاستخلاص الفلزات، الأكثر نشاطاً من الكربون، من خاماتها؟ التحليل الكهربائي
* أين توجد في سلسلة النشاط الفلزات المنفردة في الطبيعة؟
أسفل سلسلة النشاط
* أين توجد الفلزات التي يمكن استخلاصها بالكربون؟
الفلزات الموجودة أسفل الكربون

* اختاري الإجابة الصحيحة:

* السبيكة .....مادة تتكون من فلز وعنصر واحد على الأقل.

* من أمثلة السبائك:
الفولاذ– البرونز – الفولاذ المقاوم للصدأ

* من خصائص السبائك:
1- مقاومة للتآكل 2- أكثر صلابة

*فسر ما يلي:
تكون السبائك عادةً أكثر صلابةً من فلزّها النقيّ.
لأن حجوم الأيونات المختلفة تمنعها من الانزلاق.

تكون السبائك أكثر مقاومة للتآكل.
لأن المواد المضافة تتفاعل معا لتكون حاجز يمنع .

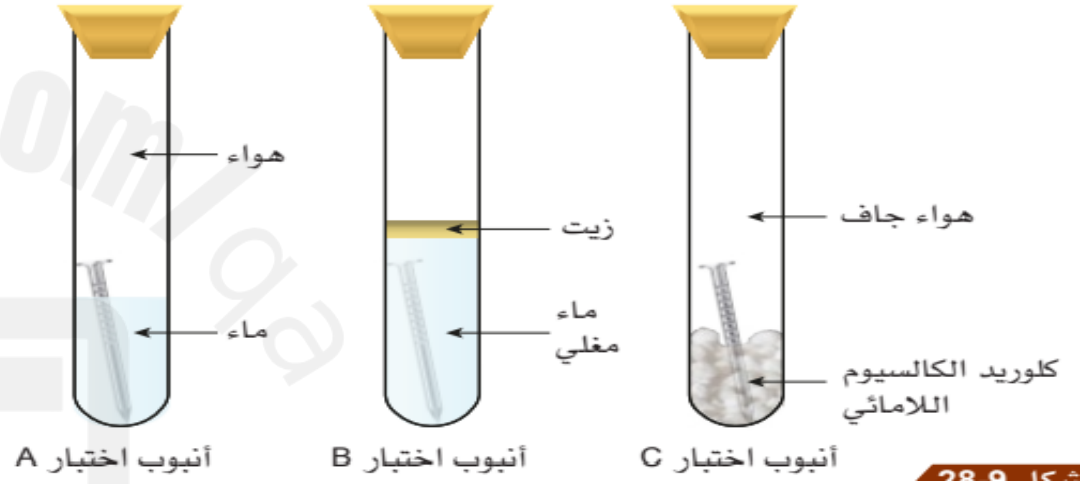
Alnajah.com/qa 2025 2024

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي
Ministry of Education and Higher Education
State of Qatar دولـــة قطـــر

إنفوجرافيك
وحدة سلسلة نشاط الفلزات

الاسم:.....
الصف:.....

* من خلال الشكل التالي أجيبي عما يلي:



1- في أي الأنابيب سيتكون الصدأ؟ ولماذا؟

الأنبوب A بسبب توافر الماء والأكسجين

2- ما شروط تكون الصدأ؟

1- الأكسجين
2- الماء

3- ما الطرق المستخدمة لمنع تآكل الحديد؟

1- التزييت
2- الطلاء
3- الطلاء بالبلاستيك
4- الطلاء الكهربائي
5- الطلاء بالكروم
6- الجلفنة
7- الحاجز المضحي

4- ما الاسم العلمي لمركب صدأ الحديد؟

أكسيد الحديد المائي