تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل في نشاط الفلزات وتفاعلاتها الكيميائية غير مجابة

موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ أوراق عمل ⇦ الملف

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

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

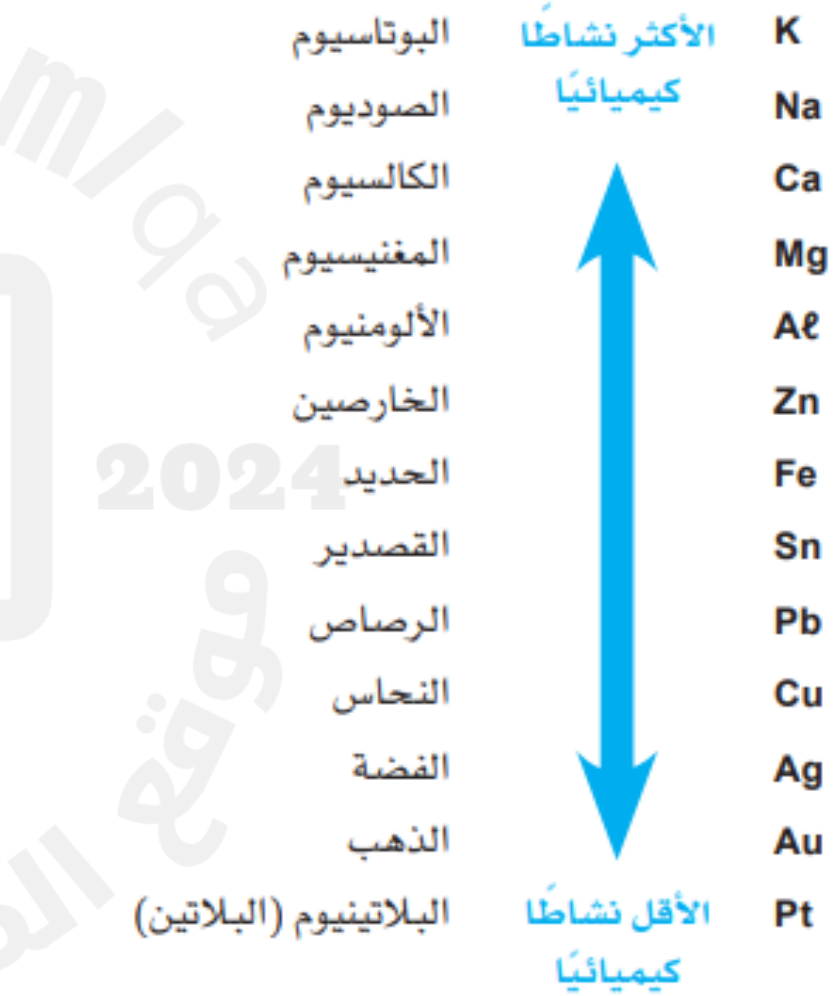
المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني

1	أوراق عمل في انقسام الخلايا والتكاثر مع الإجابة النموذجية
2	أوراق عمل في انقسام الخلايا والتكاثر غير مجابة
3	أوراق عمل في التنفس الخلوي وأنواعه وتأثيراته وتطبيقاته في الصناعات الغذائية مع الإجابة النموذجية
4	أوراق عمل في التنفس الخلوي وأنواعه وتأثيراته وتطبيقاته في الصناعات الغذائية
5	أوراق عمل الأندلس منتصف الفصل غير مجابة

الاسم:.....
الصف:.....

إنفوجرافيك
وحدة سلسلة نشاط الفلزات

* بناء على سلسلة النشاط أجيبي عن الأسئلة التالية:



- ما الفلز الأكثر نشاطاً؟
- ما الفلز الأقل نشاطاً ؟
- ما الفلز الأكثر نشاطاً من الخارصين ؟ الألومينيوم أم الحديد ؟

- ما الفلز الأقل نشاطاً من الفضة ؟ الذهب أم النحاس؟
- ما الأساس الذي تم اعتماده في ترتيب الفلزات في سلسلة النشاط؟

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

الكالسيوم	الرصاص	القصدير	البوتاسيوم

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: .....

الأقلّ نشاطًا: .....

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.

*بالاستعانة بسلسلة النشاط أكملي المعادلات التالية:

a. ..... → كلوريد المغنيسيوم (محلول) + الخارصين (صلب)

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

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

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

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؟

2- ما نوع التفاعل؟

3- ما الاستخدام العملي لهذا التفاعل؟

4- ما المواد الناتجة في تفاعل الثيرمايت؟

*** ما الطريقة المستخدمة لاستخلاص الفلزات، الأكثر نشاطاً من الكربون، من خاماتها؟**

*** أين توجد الفلزات المنفردة في الطبيعة؟**

*** أين توجد الفلزات التي يمكن استخلاصها بالكربون؟**

* اختاري الإجابة الصحيحة:

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

*** من أمثلة السبائك:**

*** من خصائص السبائك:**

***فسر ما يلي:**

تكون السبائك عادةً أكثر صلابةً من فلزّها النقيّ.

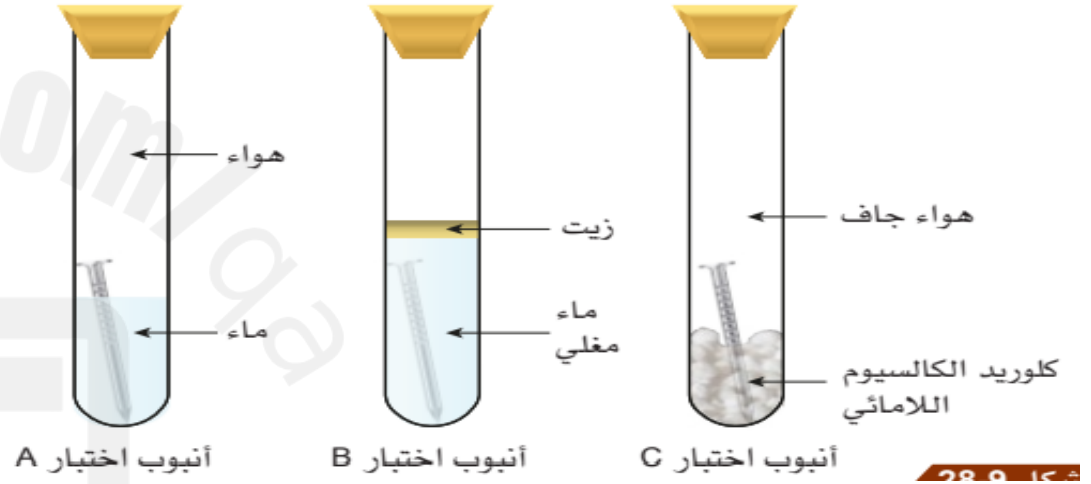
تكون السبائك أكثر مقاومة للتآكل.

Almanahj.com/qa
2025
2024

الاسم:.....
الصف:.....

إنفوجرافيك
وحدة سلسلة نشاط الفلزات

* من خلال الشكل التالي أجيبي عما يلي:



1- في أي الأنابيب سيتكون الصدأ؟ ولماذا؟

2- ما شروط تكون الصدأ؟

3- ما الطرق المستخدمة لمنع تآكل الحديد؟

4- ما الاسم العلمي لمركب صدأ الحديد؟

4- ما الحاجز المضحي؟

Almanahj.com