

ورقة نشاط النشاط الكيميائي للعناصر



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف العاشر ← الكيمياء ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-10-12 13:14:57

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
الكيمياء:

إعداد: جاسم بن حمد الثانوية للبنين

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة الكيمياء في

ورقة نشاط النشاط الكيميائي للعناصر

1

اختبار شهر سبتمبر محلول

2

اختبار شهر سبتمبر

3

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)

ورقة النشاط (3) المستوى العاشر الفصل الدراسي الأول 2026-2027

الاسم	الوحدة الأولى	الدورية في خصائص العناصر
الصف	الدرس	النشاط الكيميائي للعناصر

س1: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1. أيُّ من العناصر الآتية يُعدُّ الأكثر نشاطًا كيميائيًا؟

(a) الهيدروجين

(b) الليثيوم

(c) الصوديوم

(d) البوتاسيوم

2. ما الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن تفاعل الأكسجين مع الكالسيوم؟

(a) Ca_2O

(b) CaO

(c) CaO_2

(d) Ca_2O_3

3. ما الصيغة العامة الصحيحة لهيدروكسيد فلز قلوي أرضي؟

(a) MOH

(b) M(OH)_2

(c) M(OH)_3

(d) M(OH)_4

4. ما ترتيب العناصر Li و Na و K بحسب نشاطها الكيميائي؟

(a) $\text{K} > \text{Li} > \text{Na}$

(b) $\text{K} > \text{Na} > \text{Li}$

(c) $\text{Li} > \text{Na} > \text{K}$

(d) $\text{Na} > \text{K} > \text{Li}$

5. أيُّ العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بالنشاط الكيميائي للعناصر؟

(a) تمثّل الغازات النبيلة العناصر الأكثر نشاطًا كيميائيًا.

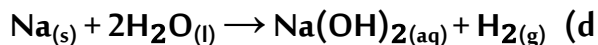
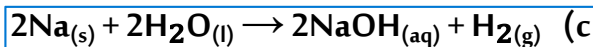
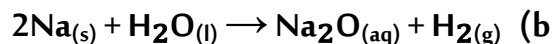
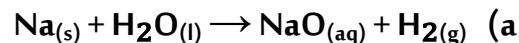
(b) تمتلك جميع العناصر في الدورة الواحدة النشاط الكيميائي نفسه.

(c) تتبع جميع مجموعات الجدول الدوري التدرج نفسه في النشاط الكيميائي.

(d) يكون الفلز القلوي أكثر نشاطًا كيميائيًا من الفلز القلوي الأرضي في الدورة نفسها.



6. أيُّ المعادلات الكيميائية الآتية تمثل التفاعل بين فلز الصوديوم (Na) والماء (H₂O) ؟



7. أيُّ الاختبارات الآتية يمكن استخدامه للكشف عن وجود الفلزات القلوية في المركبات الأيونية؟

(a) اختبار اللهب

(b) اختبار اللمعان

(c) اختبار القساوة

(d) اختبار صوت الفرقعة

8. ما الصيغة الكيميائية لمركب هيدروكسيد المغنيسيوم؟

MgO (a)

MgOH (b)

Mg₂OH (c)

Mg(OH)₂ (d)

9. أي الآتي من أشباه الفلزات؟

Si (a)

O (b)

N (c)

Ar (d)

10. ما العناصر الآتية لا يعد فلزاً قلوياً؟

Na (a)

Rb (b)

K (c)

H (d)

11. ما العنصر الأكثر نشاطاً؟

Be (e)

Ca (f)

Na (g)

K (h)

س2: ادرس العناصر الآتية ثم أجب:

K- Ca -Ne

1- ما العنصر الأكثر نشاطاً؟

K

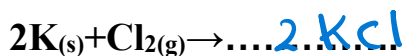
2- ما العنصر الأقل نشاطاً؟

Ne

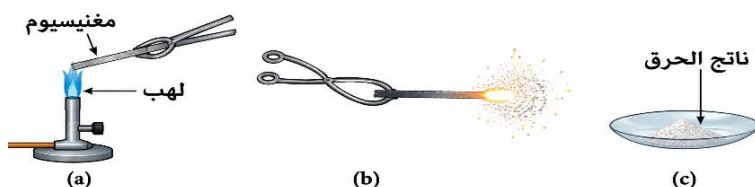
3- ماذا يحدث لنشاط العناصر الفلزية خلال المجموعات الرأسية من أعلي إلى أسفل؟

يزداد

س2: أكمل المعادلات الكيميائية المتزنة الآتية:



س3: لاحظ الشكل الآتي والذي يوضح حرق شريط ماغنسيوم بواسطة لهب :



1- ما لون اللهب عند حرق شريط ماغنسيوم؟

أبيض مزرق

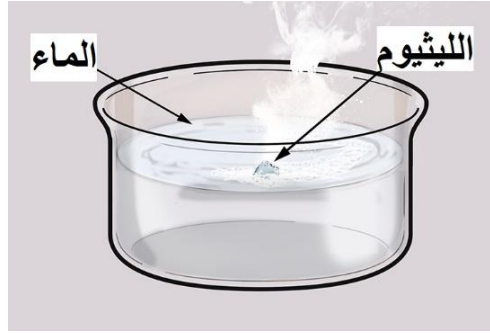
2- أكتب معادلة تفاعل المغنسيوم مع الكلور؟



3- ما لون اللهب الناتج من احتراق عنصر الصوديوم؟

أصفر

س4: ادرس الشكل والذي يوضح تفاعل قطعة من عنصر الليثيوم مع الماء في مختبر زجاجي ثم اجب عما يليه من أسئلة:



1- ما الغاز المتصاعد عن تفاعل الليثيوم مع الماء؟

الهيدروجين أو H_2

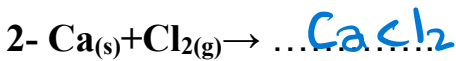
2- أكتب معادلة تفاعل الليثيوم مع الماء؟



3- ما لون اللهب الناتج من احتراق عنصر الليثيوم؟

أحمر

س5: أكمل المعادلات الآتية:



س6: قام تميم بوضع قطعة من الصوديوم في كأس يحتوي على ماء كما هو موضح بالشكل:



1- ما الغاز المتصاعد عند وضع قطعة من الصوديوم في الماء؟

الهيدروجين أو H_2

2- أكتب معادلة كيميائية تعبر عن التفاعل الحادث.

