

مدرسة جواكاديمي

هنا يمكنك تصفح مدرسة جو اكااديمي، المنهاج، اسئلة، شروحات، والكثير أيضاً

f

📷

🐦

🗨️

📺

تفاعلات الفلزات

الكيمياء - الصف التاسع

نشاط الفلزات < تفاعلات الفلزات



أوراق العمل



الملخص



النتائج



الشرح



فهرس الكتاب

السؤال الأول :

الفكرة الرئيسية : أعدد مؤشرات حدوث تفاعل

الفلزات مع الماء :

الإجابة :

مؤشرات حدوث تفاعل الفلزات مع الماء:

(أ) تصاعد فقاعات غاز الهيدروجين H_2

(ب) المحلول الناتج عن تفاعلهما قاعدي

التأثير



السؤال الثاني :

أوضح المقصود بكل من :

نشاط الفلز: هو مقياس لسرعة فقد الفلز للإلكترونات

في التفاعل وتكوين أيونه الموجب

السيائك: هي خليط من الفلز وعناصر أخرى قد

تكون فلزات أو لا فلزات

السؤال الثالث :

أفسر: يحفظ فلز المغنيسيوم Mg في أوعية

محكمة الإغلاق :

الإجابة :

لمنع تكون طبقة قاتمة من أكسيد المغنيسيوم

MgO على سطحه نتيجة تعرضه للهواء

وتفاعله مع الأكسجين.

السؤال الرابع :

اكتب معادلة كيميائية موزونة لكل من التفاعلين

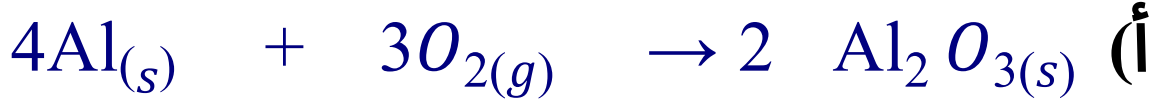
الآتيين:





(ب) تفاعل الصوديوم Na مع حمض الهيدروكلوريك المخفف HCl

الإجابة :



(ب)



السؤال الخامس :

إذا علمت أن الفلزات (ليثيوم 3Li ، صوديوم ${}^{11}Na$ ، بوتاسيوم ${}^{19}K$ ، روبيدوم ${}^{37}Rb$) تقع في المجموعة الأولى من الجدول الدوري؛ أتوقع الفلز الأكثر نشاطًا في تفاعله مع كل من غاز الأكسجين O_2 والماء. أبرر إجابتي

الإجابة :

فلز الروبيديوم ${}^{37}Rb$ وذلك لأن عدده الذري أكبر، ويقع أسفل الفلزات القلوية الأخرى في المجموعة الأولى من الجدول الدوري وهذا

f





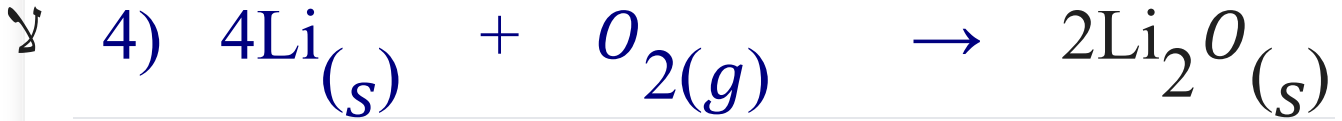
تفاعله و فقده للإلكترون وتكون أيونه الموجب

السؤال السادس :

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية للتفاعلات التي يمكن حدوثها، ثم أزلها :



الإجابة :



السؤال السابع :

أختار الكلمة المناسبة مما يأتي؛ لأكمل بها الفراغات في العبارة أدناه :

(الهيدروجين، أكسيد، أكثر نشاطًا،

هيدروكسيد، الأكسجين، أقل نشاطًا).

أ) فلز الصوديوم Na في

تفاعله مع الماء من فلز البوتاسيوم K

f





الهيدروكلوريك HCl هو
ج) المركب الناتج من تفاعل فلز الليثيوم Li
مع الماء يسمى الليثيوم

الإجابة :

أ) أقل نشاطًا
ب) الهيدروجين
ج) هيدروكسيد

روابط سريعة

الدورات

شبابيك

مدرسة جو اكايمي

معلمون

الملفات

منح جواكايمي

بكجات وعروض

الدعم

المساعدة

تواصل مع الدعم الفني

أخبار جواكايمي

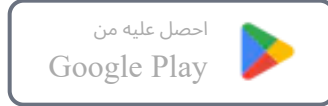




الشروط والاحكام

سياسة الخصوصية

حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكايمي على موبايلك



حمل برنامج سطح المكتب لجو اكايمي على جهازك

التطبيق لنظام
WINDOWS

التطبيق لنظام
MAC

صفحاتنا على مواقع التواصل الاجتماعي

