

قناة استاذ ثالث متوسط

@stad3m



على تطبيق تليغرام



اسئلة كيمياء

حسن الخلق يستر كثيراً من السيئات ، كما أن سوء الخلق يغطي كثيراً من الحسنات .

أسئلة لشهر الثاني

للصف الثالث متوسط

كيمياء

٩٧ / ١٢ / ٢١ - ٢٠٢٠

س١ / ما أهم الخصائص الفيزيائية لعناصر الزميرين IIA - IA
س٢ / أملأ الفراغات الآتية

- ١ - يسمى هيدروكسيد الكالسيوم الهيدروكسيد _____
- ٢ - سميت عناصر الزمرة الثانية بفلات _____
- ٣ - _____ هي ظاهرة امتصاص الرطوبة من الجو والتحول إلى مادة صلبة
- ٤ - يستخلص فلز الكالسيوم بـ _____
- ٥ - تستعمل محببة باريس (جيب باريس) بـ _____

س٣ / ما التفاعلات كيميائية لـ $NaCl$ التي ينتج عنها $NaCl$ غير المتغير

س٤ / علل ما يأتي

- ١ - يحفظ البورون في النفط P
- ٢ - اختار لعن قنصة البورون القنطرة حديثاً بعد فترة P
- ٣ - سميت عناصر الزمرة الأولى الفلزات القلوية P
- ٤ - لماذا الليثيوم يكون أقل دسائية P
- ٥ - طانة ثانياً عناصر الزمرة الثانية أعلى من نظيرتها عناصر الزمرة الأولى

- س ١ : أ // اذكر الصفات العامة لعناصر الزميتين الاولى IA والثانية IIA ؟
ب // علل مما يأتي : ١ - اختفاء لمعان قطعة الصوديوم المقطوع حديثاً بعد فترة .
٢ - سميت عناصر الزمرة الاولى بالفلزات القلوية . ٣ - لا ينتمي الألمنيوم AL الى مجموعة عناصر الزمرة الاولى .
- س ٢ : أ // عرف مما يأتي : ١ - ظاهرة التميؤ ٢ - جبس باريس ٣ - البوكسيت
ب // كيف يتم الكشف عن ايون الصوديوم في مركباته ؟
- س ٣ : أ // اشرح طريقة تحضير هيدروكسيد الكالسيوم $Ca(OH)_2$ معززا اجابتك بالمعادلات الكيميائية ؟
ب // ما الفرق بين (NaCl النقي) و (NaCl غير النقي) ؟
ج // اذكر استعمالات هيدروكسيد الصوديوم NaOH ؟

استاذ ثالث متوسط

@stad3m

١٥ / عددي خامات ألومنيوم وعدني
د / كيف تكشف عن أيون ألومنيوم في مركباته مع كتابة معادله
الكيميائية
(١٥)

٢٠ / علي ما يأتي
١ / تفكر ماء الكلس عند امرار غاز CO₂ عليه .
(٢٠)
٢ / عدم استمرار تفاعل ألومنيوم مع حامض النتريك المخفف والمركز .
٣ / استخدام الشب ا لعتيادي في تقسيم بعض الجروح الخفيفة .
٤ / ملح الطعام العادي مادة متحيطة .
٥ / لا يستخلص ألومنيوم من سبائك ألومنيوم العقدة على
الرغم من كثرة انتشارها في الطبيعة .

٣٠ / املئي الفراغات التالية بكلمات مناسبة
(٣٠)
١ / عناصر الزمرة الأولى والثانية ذات كهربية — .
٢ / ملح مكون من عنصري البوتاسيوم والالومنيوم يدعى — .
٣ / يحفظ — في النفط لتأثره بالهواء الجوي (بلاكسجين إهواء) .
٤ / عنصر ألومنيوم يتفاعل مع الحوامض والقلويات ويدعى هذا السلوك — .

٤٠ / ما الفرق بين كلوريد ألومنيوم لثقي NaCl وبين ملح الطعام
غير لثقي

١٥ / عرف ما يأتي
(١٥)
دسبكية لايورالومين ، تفاعل لثميت
ج / اذكر استعمالات اوكسيد ألومنيوم



استاذ ثالث متوسط

@stad3m

- س/ علي ما يأتي (٢٠ درجة)
- ١- بحفظ الصوديوم في النفط الأبيض أو البنزين.
 - ٢- سميت عناصر الزمرة الثانية بفلزات التربة القلوية.
 - ٣- اختفاء لمعان قطعة الصوديوم المقطوعة حديثاً بعد فترة.
 - ٤- لا يستمر تقلد الإليوم مع حامض الشريك المنخفض أو المركز.
 - ٥- عند ترك جزيئات $NaOH$ في الجو الرطب تنصّب أولاً ثم تتكون عليها قشرة صلبة.
 - ٦- الإليوم فلز يقي نفسه من التآكل.

س/ ما هي الصفات العامة لعناصر الزمرتين الأولى والثانية ؟
وما هو الاختلاف في الصفات بين الزمرتين ؟ (١٥ درجة)

ب/ ما الفرق بين ملح $NaCl$ النقي وملح الطعام العادي ؟ (١٠)

س/ كيف يمكن الكشف عن الصوديوم في محاليل مركباته ؟ (١٠)
ب/ قارن بين سبائك الإليوم (١٥ درجة)



استاذ ثالث متوسط

@stad3m

جاء / خبر به عن كل ما يأتي بمعادلة كيميائية موزونة

١- معادلة تفاعل الترميت

٢- التسخين الشديد لأكسيد الزنك

٣- تفاعل الصوديوم مع الماء

٤- معادلة الكسوف عن أيون الزنك في محاليل مائية



استاذ ثالث متوسط

@stad3m

س1 1- عددي الصفات العامة لعناصر الزمرتين الاولى والثانية

ب- ماهي الخواص الفيزيائية لعنصر الصوديوم

س2 2- 1- ماهو تفاعل الثرميت وماهو سلوك الالمنيوم فيه مع كتابة المعادلة الكيميائية لتوضيح التفاعل واين يستخدم.

ب- كيف يتم الكشف عن ايون الالمنيوم في محاليل مركباته والمعادلة الكيميائية له

س3 3- 1- اكمل كتابه المعادلات الكيميائية التالية مع موازنتها:

1- $\text{صوديوم} + \text{حامض الهيدروكلوريك} \longrightarrow$

2- $\text{غاز ثنائي اوكسيد الكربون} + \text{هيدروكسيد الكالسيوم} \longrightarrow$

3- $\text{غاز الاوكسجين} + \text{الالمنيوم} \longrightarrow$

ب- مالفرق بين الجبس الاعتيادي و جبس باريس

س4 4- 1- ماهي سبيكة الديور الومين

ب - مالفرق بين كلوريد الصوديوم النقي وملح الطعام.

ج - لماذا سميت عناصر الزمرتين الاولى والثانية بالفلزات القلوية.



استاذ ثالث متوسط

@stad3m

س ١-٢ - عرف ما يأتي :-

١- نصف قطر الذرة ٢- التسيؤ

ب-١ كيف يمكنك تحضير هيدروكسيد النحاس مع المعادلة الكيميائية الموزونة .

س ٢ - علي ما يأتي

١- عند ترك محبات $NaOH$ في الجو الرطب تسمى أولاً ثم

تتكون عليها قشرة صلبة

٢- في الدورة الواحدة يقل نصف القطر للعناصر كلما اتجهنا من اليسار إلى اليمين أي بزيادة أعدادها الذرية

٣- تتعد عناصر الزمرتين الأولى والثانية مع اللافلزات وتحتوي على مستقرة كثيرة الذوبان في الماء ماعدا الليثيوم .

٤- اختفاء لعان قطرة المصوديوم المقطوعة حديثاً بعد فترة قصيرة والقساؤها بطريقة بيضاء .

س ٣ - ارجبي عما يأتي :-

١- عنصران Al و Na « رتب هذين العنصرين من حيث طاقة التأين مع السبب .

٢- ماهي اوجه الاختلاف بين عناصر الزمرتين الأولى والثانية .

ملاحظة كتابة المعادلة ايضاً وجدت .



استاذ ثالث متوسط

@stad3m