

تحليل ورقة عمل الحسابات الكيميائية النظرية الجزء B



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف العاشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-16 12:58:32

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
كيمياء:

إعداد: ابانوب جمال

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثالث

ورقة عمل الحسابات الكيميائية النظرية مع تطبيقات عددية C

1

نشاط تعريفى بالحسابات الكيميائية والنسب المولية C

2

نشاط تعريفى بالحسابات الكيميائية والنسب المولية B

3

شرح قوانين الغازات

4

ورقة عمل تعليقات هامة حول خصائص الغازات

5

اسم الطالب:.....
اسم المعلم:.....
اسم المادة:.....
التاريخ:.....

ورقة عمل

اسم الدرس:.....

الحسابات الكيميائية النظرية

تعليمات النشاط مجموعة * B

نتائج التعلم	• أن يدرس الطالب الحسابات الكيميائية النظرية ويطبق حل مسائل .
تقييم النشاط	• معلم ☐ ذاتي ☐ أقران ☐ ☐ مدة النشاط (10 د) ☐ فردي ☐ جماعي ☐ مجموعات

ابدأ نشاطك

أختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

1- من التفاعل : $2Al_2O_3(l) \longrightarrow 4Al(s) + 3O_2(g)$
عدد مولات الأكسجين الناتجة من التحلل الكهربائي 20 mol من $Al_2O_3(l)$

20 -a . 30 -b . 5 -c . 10 -d

2-

ما كتلة الأكسجين بالجرامات التي تتحد مع 2.00 mol من الماغنسيوم في التفاعل التالي :
 $2Mg(s) + O_2(g) \longrightarrow 2MgO(s)$

16.0 -a . 32.0 -b . 64.0 -c . 128.0 -d

3-

يمكن إنتاج غاز O_2 النقي انطلاقاً من انحلال كلورات البوتاسيوم حسب المعادلة : $2KClO_3 \longrightarrow 2KCl + 3O_2$
إذا استخدم نصف كمية $KClO_3$ المتوفرة في المختبر وقدرها 200 g ، فما كتلة الأكسجين الناتجة بالجرام ؟
[K=39 , Cl=35.5 , O=16]

12.8 -a . 39.2 -b . 65.6 -c . 98.0 -d

معايير النجاح

1 (د.ب)	2 (د)	3 (ض)	4 (م)
• لا يستطيع المتعلم التعرف علي الحسابات الكيميائية النظرية ولا يستطيع تطبيق حل مسائل .	• يستطيع المتعلم التعرف علي الحسابات الكيميائية النظرية ولا يستطيع تطبيق حل مسائل .	• تمكن المتعلم من التعرف علي الحسابات الكيميائية النظرية و يستطيع تطبيق حل مسائل .	• تمكن المتعلم من التعرف علي الحسابات الكيميائية النظرية و يستطيع تطبيق حل مسائل مع التحقق من قانون حفظ الكتلة .

التغذية الراجعة :