تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية





اختبار قصير ثالث مع نموذج الإجابة

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19:39:56 2024-05-12

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع









اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف التاسع"

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية اللغة العربية العربية الإنجليزية الزياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني 1 1 2 اختبار أول من سلسلة البيان 3 ملخص ثاني للوحدة السادسة الأحماض والقواعد والقلويات كراسة المادة مع نماذج اختبارات نهائية ملخص الشرح والقوانين وتحارب كيميائية لدرس الأملاح

الاختبار القصير الثالث للصف التاسع في مادة الكيمياء

| لموجود في المعدة: | 1-الحمض المعدني ا |
|-------------------|-------------------|
| ب- الهيدروكلوريك | اً-الكبريتيك |
| د-الكربونيك | ج-الايثانويك |

2-ادرسى المعادلة التالية ثم أجيبى عما يليها:

NaOH + HBr ——NaBr + H₂O

أ-استخرجي:

حمض ملح

ب- يطلق على هذا النوع من التفاعلات تفاعل

3-يصنف هيدروكسيد الصوديوم على أنه مادة قلوية ، بينما يصنف هيدروكسيد الماغنسيوم على أنه مادة قاعدية . ماسبب هذا التصنيف ؟

4- حولي المعادلة اللفظية التالية إلى معادلة رمزية موزونة:

الكسيد كالسيوم ← الكسجين + كالسيوم

5- ما المقصود بالمادة الأكالة ؟

6- الحمض الموجود في الخل الحمض الموجود في الخل

7- المعادلة الرمزية الموزونة وزنا صحيحا من بين المعادلات التالية:

$$4Fe + O_2 \longrightarrow 2Fe_2O_3 (5)$$

Fe +
$$O_2$$
 Fe₂O₃ (\mathcal{E}

نموذج الإجابة

| المستوى | الدرجة | الإجابة | رقم السؤال |
|---------|--------|----------------------------------|------------|
| معرفة | 1 | Ļ | 1 |
| استدلال | 1 | أ-حمض : | 2 |
| | | HBr | |
| استدلال | 1 | ملح: | |
| | | NaBr | |
| معرفة | 1 | ب-تعادل | |
| تطبيق | 1 | لأن هيدروكسيد الصوديوم تذوب في | 3 |
| | | الماء بينما هيدروكسيد الماغنسيوم | |
| | | لاتذوب ـ | |
| تطبيق | 2 | 2Ca + O2 → 2CaO | 4 |
| معرفة | 1 | هي مادة تلحق ضررا في مواد أخرى | 5 |
| | | تحتك بها وتسبب أضرار للأنسجة | |
| | | الحية التي تلمسها. | |
| معرفة | 1 | الاسيتيك | 6 |
| تطبيق | 1 | Ļ | 7 |