تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-17 06:51:54

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف التاسع"

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	اختبار قصير ثاني
2	اختبار قصير ثاني
3	اختبار قصير ثاني
4	اختبار قصير ثاني نموذج رابع
5	اختبار قصير ثاني نموذج ثالث

الاختبار القصير الثاني في مادة الكيمياء للصف التاسع

اسم عبقرية الكيمياء..... الصف..... الدرجة: 15

1. تنبأ برمز الحالة الفيزيائية لبخار الماء: (ظلل الإجابة الصحيحة) [1]

s □ l □ aq □ g □

- عند خلط محلول نترات الفضة ومحلول كلوريد البوتاسيوم يتكون محلول نترات البوتاسيوم وراسب من كلوريد الفضة وفقا للمعادلة التالية: (أجب عن المفردات 2 و 3)

$$AgNO3(....) + KCl(....) \longrightarrow KNO3(....) + AgCl(....)$$

2. أضف الحالات الفيزيائية للمواد المتفاعلة والناتجة في المعادلة السابقة. [2]

3. قم بوزن المعادلة السابقة. [1]

4. عرف الأيونات المتفرجة. [1]

.....

5. يتفاعل فلز الصوديوم مع الماء، لتكون محلول هيدروكسيد الصوديوم وغاز الهيدروجين. اكتب كلا من: [4]

- المعادلة اللفظية للتفاعل.
- المعادلة الرمزية للتفاعل مع توضيح الحالات الفيزيائية للمواد المتضمنة في التفاعل.
- قم بوزن المعادلة.

.....

.....

.....

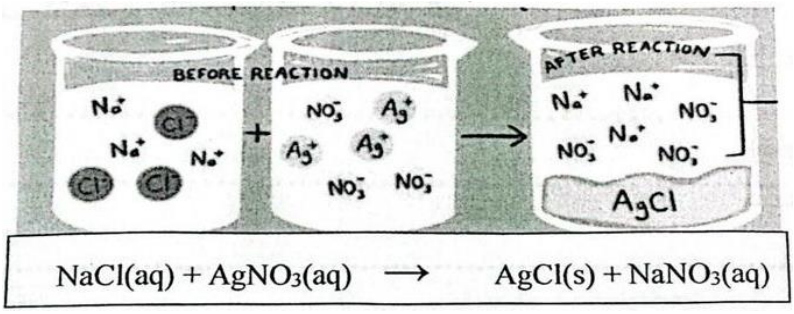
.....

6. ما قيمة X التي تجعل المعادلة التالية موزونه؟ [1]

$$2Al + 3Cl2 \longrightarrow X\ AlCl3$$

4 □ 3 □ 2 □ 1 □

- قامت طالبات الصف التاسع بإجراء استقصاء علمي للتعرف على المواد الناتجة من تفاعل محلول كلوريد الصوديوم ومحلول نترات الفضة، وحصلن على النتائج الموضحة في الشكل المقابل: (أجب عن المفردات 7 و 8 و9)



7. حدد الحالة الفيزيائية لمركب كلوريد الفضة؟ ..... [1]

8. أكتب المعادلة الأيونية والمعادلة الأيونية الصافية للتفاعل السابق؟ [2]

.....

.....

.....

9. ما هي الأيونات المتفرجة في التفاعل السابق (اكتب صيغتها مع الشحنة الكهربائية)؟ [2]

.....

انتهت الأسئلة، أتمنى لكن التوفيق يا مبدعات

تذكر دائمًا أنك قادر على تحقيق أي شيء تصبو إليه، فقط ضع في اعتبارك أنك قوي وقادر