

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 06:45:24 2024-05-17

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف التاسع"

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

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

الاختبار القصير الثاني في مادة الكيمياء للصف التاسع

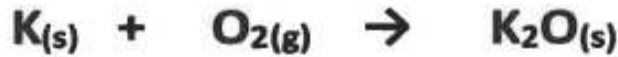
(الدرجة/15)

الاسم.....

1- المعادلة الكيميائية هي تعبير عن التفاعل الكيميائي توضح المواد المتفاعلة والمواد الناتجة من التفاعل.

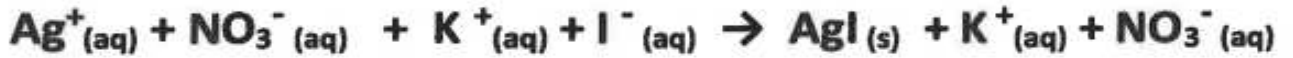
أ- عند إضافة الليثيوم إلى الماء يتكون محلول هيدروكسيد الليثيوم وتكون فقاعات غاز الهيدروجين. ما رمز الحالة الفيزيائية للمواد التالية:

- (3)
- الماء
 - هيدروكسيد الليثيوم
 - غاز الهيدروجين
- ب- اعد كتابة المعادلة الرمزية الآتية ثم زنها:



(1)

ج- يتفاعل يوديد البوتاسيوم مع نترات الفضة حسب المعادلة الأيونية الآتية:



(1) 1- الرمز (s) يعبر عن المادة في الحالة الفيزيائية (أكمل)

2- أكتب المعادلة الأيونية الصافية للتفاعل السابق:

(1)

3- في المعادلة الأيونية في السؤال (ج) اكتب واحد فقط من الأيونات المتفرجة.

(1)

2- في الشكل المقابل يوضح تفاعل (KOH) مع

المادة (س) لتكوين (KCl) .

تنبأ بماهية المادة (س)

(1)



3- أدرس الشكل الآتي ثم أجب على الأسئلة التالية:



أ- من خلال الشكل السابق المادة (س) هي: (ظلل دائرة الإجابة الصحيحة)

- (1) أكسيد الصوديوم كلوريد الصوديوم
 كربونات الصوديوم هيدروكسيد الصوديوم

ب- إذا تم استبدال المادة (س) بمحلول هيدروكسيد الماغنيسيوم ينتج ملح وماء.

(1) ما اسم هذا الملح؟

ج- عند مزج حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الكالسيوم ينتج ملح كلوريد الكالسيوم والماء.

(1) اكتب المعادلة اللفظية لتفاعل السابق:

.....

د- مركب يتكون عندما يحل فلز محل الهيدروجين في الحمض هو:

- (1) قاعدة ملح لافلز حمض



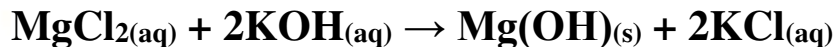
م - من خلال المعادلة السابقة، الأيونات المتفرجة هي: (ظلل الإجابة الصحيحة) [1]



ب - ما المقصود بالترسيب؟

[1]

ج - من المعادلة التالية اكتب المعادلة الأيونية الكلية



[1]

انتهت الأسئلة، مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح