تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني نموذج ثالث

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 نموذج ثاني
2	اختبار قصير ثاني نموذج أول
3	استقصاء الأحماض والقلويات
4	اختبار قصير ثالث مع نموذج الإجابة
5	نموذج اختبار قصير أول

الاختبار القصير الثاني في مادة الكيمياء للصف التاسع

الاسم..... (الدرجة ...../15)

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:

$$K_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow K_2O_{(s)}$$

(1) .....

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

$$Ag^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)} + K^+_{(aq)} + I^-_{(aq)} \rightarrow AgI_{(s)} + K^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)}$$

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

2- أكتب المعادلة الأيونية الصافية للتفاعل السابق:

(1) .....

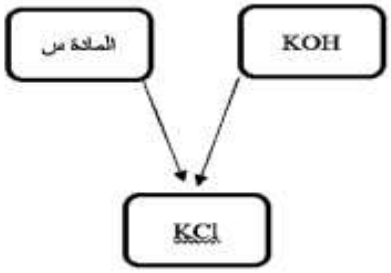
3- في المعادلة الأيونية في السؤال (ج) أكتب واحد فقط من الأيونات المتفرجة.

(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)

○ أكسيد الصوديوم ○ كلوريد الصوديوم

○ كربونات الصوديوم ○ هيدروكسيد الصوديوم (1)

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

ما اسم هذا الملح؟ ..... (1)

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

اكتب المعادلة اللفظية لتفاعل السابق: (1)

.....

د- مركب يتكون عندما يحل فلز محل الهيدروجين في الحمض هو: (1)

○ قاعدة ○ ملح ○ لافلز ○ حمض

4-

أ - $AgNO3(aq) + NH4Cl(aq) \rightarrow AgCl(s) + NH4NO3(aq)$

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

○ $Ag+ , Cl-$

○ $Ag+ , NO3-$

○ $NH4+ , Cl-$

○ $NH4+ , NO3-$

ب – ما المقصود بالترسيب؟

.....

[1].....

ج - من المعادلة التالية اكتبي المعادلة الأيونية الكلية

$$MgCl_{2(aq)} + 2KOH_{(aq)} \rightarrow Mg(OH)_{(s)} + 2KCl_{(aq)}$$

.....

[1].....

انتهت الأسئلة، مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح