تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج الاختبار القصير (1)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	ورقة تقويمية
2	مذكرة كيمياء12
3	امتحان قصير حادي عشر
4	نماذج اختبارا القدرات في مادة الكيمياء
5	معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢١ – ٢٠٢٢
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : الثاني عشر\ ع .....
مدرسة	٥	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

❋ **السؤال الأول :** (أ) **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي:** (٢ x ½)

١) **الصيغة الكيميائية لملح فوسفات الكالسيوم ثنائية الهيدروجين هي :-**

☐ CaH_2PO_4 ☐ $Ca(H_2PO_4)_2$

☐ $Ca_3(H_2PO_4)_2$ ☐ $Ca(HPO_4)_2$

٢) **المحلول المائي لفلوريد البوتاسيوم KF تركيزه (0.1 M) يكون فيه :-**

☐ $(0.1) < [K^+]$ ☐ $(0.1) = [K^+]$

☐ $(0.1) = [F^-]$ ☐ $(0.1) < [F^-]$

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ب) **املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا :-** (٢ x ½)

١) يُسمى الشق الحمض الذي له الصيغة الكيميائية (SO_3^{2-}) ----------

٢) حجم محلول NaOH الذي تركيزه 0.5 M اللازمة لكي تتعادل مع 200 mL من حمض HCl تركيزه 0.2 M يساوي

---------- mL اذا كان التفاعل يتم وفق المعادلة التالية : $HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$

❋ **السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علميا صحيحاً :** (١ x ١)

يبقى تركيز كاتيونات $[H_3O^+]$ مساويا لتركيز أنيونات $[OH^-]$ عند ذوبان KNO_3 في الماء (PH = 7)

.....

.....

❋ **السؤال الثالث : حل المسألة التالية** (١ x ٢)

احسب تركيزات كاتيونات الكالسيوم و أنيونات الفلوريد في المحلول المشبع فلوريد الكالسيوم عند درجة الحرارة 25°C

علماً بأن $K_{sp(Caf_2)} = 3.9 \times 10^{-11}$

.....

.....

.....

.....

.....