

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج الاختبار القصير (1)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف الثاني عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

ورقة تقويمية	1
مذكرة كيمياء 12	2
امتحان قصير حادي عشر	3
نماذج اختبارات القدرات في مادة الكيمياء	4
معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء	5

العام الدراسي ٢٠٢١ - ٢٠٢٢

الاختبار القصير (١) مادة الكيمياء

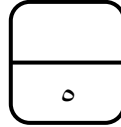
وزارة التربية

الصف: الثاني عشر / ع

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:



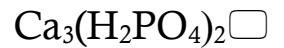
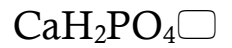
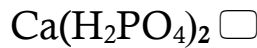
مدرسة

الزمن: ٢٠ دقيقة

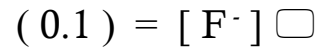
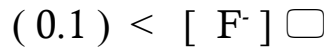
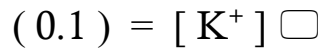
قسم الكيمياء والفيزياء

* السؤال الأول: (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي: (٢ x ١/٢)

١ الصيغة الكيميائية لملاح فوسفات الكالسيوم ثنائية الهيدروجين هي :-



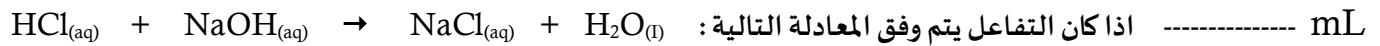
٢ المحلول المائي لفلوريد البوتاسيوم KF تركيزه (0.1 M) يكون فيه :-



(ب) املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً :- (٢ x ١/٢)

١ يسمى 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



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

يبقى تركيز كاتيونات $[\text{H}_3\text{O}^+]$ مساوياً لتركيز أنيونات $[\text{OH}^-]$ عند ذوبان KNO_3 في الماء ($\text{PH} = 7$)

.....
.....

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

احسب تركيزات كاتيونات الكالسيوم وأنيونات الفلوريد في المحلول المشبع لفلوريد الكالسيوم عند درجة الحرارة 25°C

علماً بأن $K_{\text{sp}}(\text{CaF}_2) = 3.9 \times 10^{-11}$

.....
.....
.....
.....