

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

الصف : الثاني عشر |

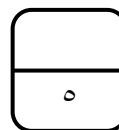
الاسم :

الزمن : ٢٠ دقيقة

Ahmad Hussain

الاختبار القصير (١) مادة الكيمياء

(الفترة الدراسية الثانية)



وزارة التربية

ادارة

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

• **السؤال الأول :** (١) افترض الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي: (٢ × ½)

١) أحد الأملاح التالية يستخدم كمضاد للحموضة :-

كلوريد الأمونيوم

كبريتات الصوديوم

نيترات البوتاسيوم

بيكربونات الصوديوم

٢) محلول الذي له أكبر قيمة pH من بين المحاليل التالية متساوية التركيز هو :-

محلول من كبريتات الألمنيوم

محلول من كبريتات النحاس II

محلول من يوديد الصوديوم

محلول من فلوريد الصوديوم

(ب) أولاً الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا :- (٢ × ½)

١) قيمة الأُس الهيدروجيني pH تكون أكبر من 7 لمحول CH_3COONa بسبب تميُّز أيون

٢) تعبير ثابت حاصل الإذابة K_{sp} لمحول كربونات الكالسيوم CaCO_3 هو

• **السؤال الثاني :** عالِ ما يلي تعلباً علمياً صحيحاً : (١ × ١)

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

• **السؤال الثالث :** حل المسألة التالية (٢ × ١)

إذا كان تركيز أيون الرصاص Pb^{+2} في محلول مشبع من يوديد الرصاص هو $2 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$

$K_{\text{sp}} = 2 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$

معلمات الكوست

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

الصف : الثاني عشر ا

الاسم :

الزمن : ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

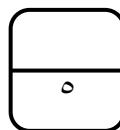
(الفترة الدراسية الثانية)

وزارة التربية

ادارة

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء



Ahmad Hussain

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

١) الشق الحمضي الأكسجيني التالي ClO_2 يسمى :-

كلورات

بيركلورات

هيبوكلوريت

كلوريت

٢) لا يحدث تغير في قيمة الأس الهيدروجيني pH عند إذابة أحد المركبات التالية في الماء :-

NaF

K_2CO_3

MgSO_4

NH_4Cl

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

١) ينتج ملح كبريتيد الكالسيوم من تفاعل هيدروكسيد الكالسيوم مع حمض -----

٢) اذا كان تعبيرون ثابت حاصل الاذابة ملح فوسفات الكالسيوم هو $\text{Ca}^{2+} \cdot [\text{PO}_4^{3-}]^3$ فان الصيغة الكيميائية لهذا الملح هو -----

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

قيمة الأس الهيدروجيني pH لمحلول كلوريد النيونيوم NH_4Cl أقل من 7 (حمضي التأثير)

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (٢ x ١)

إذا كان تركيز أنيون اليوديد I^- في محلول مشبع من يوديد الرصاص هو PbI_2

$$K_{\text{sp}} = 2 \times 10^{-4} \text{ M}^{-2}$$

مَوْعِظَةُ الْكُوَسِ