وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٣ – ٢٠٢٤
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : الثاني عشر\ ع .....
مدرسة	٥	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

Ahmad Hussain

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

١ ﴿ أحد الأملاح التالية يستخدم كمضاد للحموضة :-

☐ كبريتات الصوديوم ☐ كلوريد الأمونيوم

☐ بيكربونات الصوديوم ☐ نيترات البوتاسيوم

٢ ﴿ المحلول الذي له أكبر قيمة pH من بين المحاليل التالية متساوية التركيز هو :-

☐ محلول من كبريتات النحاس II ☐ محلول من كبريتات الألمنيوم

☐ محلول من فلوريد الصوديوم ☐ محلول من يوديد الصوديوم

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

١ ﴿ قيمة الأس الهيدروجيني pH تكون أكبر من 7 لمحلول CH_3COONa بسبب تميؤ أيون .....

٢ ﴿ تعبير ثابت حاصل الإذابة Ksp لمحلول كربونات الكالسيوم $CaCO_3$ هو .....

● **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)

إذا كان تركيز أيون الرصاص Pb^{+2} في محلول مشبع من يوديد الرصاص هو PbI_2

2×10^{-2} mol/L احسب حاصل الإذابة K_{sp}

.....

.....

.....

.....

وزارة التربية
ادارة .....
مدرسة .....
قسم الكيمياء و الفيزياء

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء
(الفترة الدراسية الثانية)

٥

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤
الصف : الثاني عشر \ ع .....
الاسم : .....
الزمن : ٢٠ دقيقة

Ahmad Hussain

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

١) الشق الحمضي الأكسجيني التالي ClO_2^- يسمى :-

☐ كلوريت ☐ هيبوكلوريت ☐ بيركلورات ☐ كلورات

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

☐ NH_4Cl ☐ $MgSO_4$ ☐ K_2CO_3 ☐ NaF

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

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

٢) اذا كان تعبير ثابت حاصل الاذابة لملح فوسفات الكالسيوم هو $K_{sp} = [Ca^{2+}]^3 [PO_4^{3-}]^2$ فان الصيغة الكيميائية لهذا الملح هو ---------

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

قيمةُ الأُسِ الهيدروجيني pH لمحلولِ كلوريد الأمونيوم NH_4Cl أقَلُ مِن 7 (حمضي التاثير)

.....

.....

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (١ x ٢)

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

2×10^{-4} M احسب حاصل الإذابة K_{sp}

.....

.....

.....

.....

.....

.....