

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



أحمد حسين

الملف اختبار قصير نموذج (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](#)

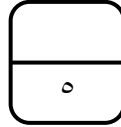
[اللغة الانجليزية](#)

[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 اختبار القدرات في مادة الكيمياء	4
معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذذهنية في مادة الكيمياء	5



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

١ **أحد الأملاح التالية يستخدم كمضاد للحموضة :-**

كلوريد الأمونيوم

كبريتات الصوديوم

نترات البوتاسيوم

بيكربونات الصوديوم

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

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

٢ **تعبير ثابت حاصل الإذابة K_{sp} لمحلول كربونات الكالسيوم $CaCO_3$ هو**

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

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

.....
.....

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

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

$2 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$ احسب حاصل الإذابة K_{sp}

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

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

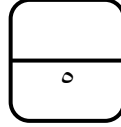
وزارة التربية

الصف: الثاني عشر / ع

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:



مدرسة

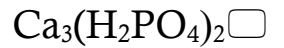
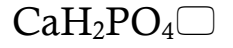
الزمن: ٢٠ دقيقة

قسم الكيمياء والفيزياء

Ahmad Hussain

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

١ الصيغة الكيميائية لمخ فوسفات الكالسيوم ثنائية الهيدروجين هي :-



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

$(0.1) = [\text{K}^+]$

$(0.1) < [\text{K}^+]$

$(0.1) < [\text{F}^-]$

$(0.1) = [\text{F}^-]$

(ب) اهلذ الفراغات في الجول والعبارات التالية بما يناسبها علوماً :- (٢ x ١/٢)

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

٢ في المحلول المشبع يكون معدل الذوبان ----- معدل الترسيب

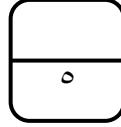
* السؤال الثاني: علل ما يلي تحليلاً علمياً صحيحاً: (١ x ١)

عند إضافة محلول الأمونيا NH_3 إلى كلوريد الفضة AgCl شحيح الذوبان في الماء فإنه يذوب

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

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

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



Ahmad Hussain

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

١ الشق الحمضي الأوكسجيني التالي ClO_2^- يسمى :-

كلوريت هيبوكلوريت بيركلورات كلورات

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

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

٢ اذا كان تعبير ثابت حاصل الاذابة لمُحِظ فوسفات الكالسيوم هو $K_{sp} = [\text{Ca}^{2+}]^3 [\text{PO}_4^{3-}]^2$ فان الصيغة الكيميائية لهذا الملح هو -----

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

قيمة الأس الهيدروجيني pH لمُحِظول كلوريد الأهونيوم NH_4Cl أقل من 7 (حوضي التأثير)

.....

.....

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (٢ x ١)

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

$2 \times 10^{-4} \text{ M}$ احسب حاصل الإذابة K_{sp}

.....

.....

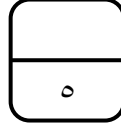
.....

.....

.....

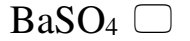
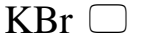
.....

.....



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

١ الملح الذي عند إذابته في الماء يزيد من تركيز أيونات الهيدروكسيد هو الذي صيغته الكيميائية هي :-



٢ عند إضافة لتر من محلول حمض الاسيتيك ($K_a = 1.8 \times 10^{-5}$) الى لتر من محلول الأمونيا

($K_b = 1.8 \times 10^{-5}$) المساوي له في التركيز فإن قيمة الأس الهيدروجيني pH للمحلول الناتج تكون:

أكبر من 7

أقل من 7

5

7

(ب) اهلذ الفراغات في الجول والعبارات التالية بما يناسبها علويا :- (٢ x ١/٢)

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

٢ في المحلول فوق المشبع يكون مُعدل الذوبان معدل الترسيب

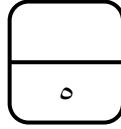
السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي : (٤ x 1/4)

محلول فوروات البوتاسيوم HCOOK	محلول بروميد النحاس II CuBr ₂	اسم أ صيغة الشق الذي يتهمياً
		نوع المحلول الناتج (حمضي \ قاعدي)

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (١ x ٢)

إذا كان تركيز أيون الهيدروكسيد في محلول هيدروكسيد المغنيسيوم $\text{Mg}(\text{OH})_2$ المشبع يساوي $1 \times 10^{-4} \text{ M}$

عند درجة حرارة معينة ، فاحسب قيمة ثابت حاصل الاذابة لهيدروكسيد المغنيسيوم في هذه الظروف



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

١ لا يحدث تميؤ عند إذابة أحد الأملاح التالية في الماء وهو:-

NaCN

NH₄NO₃

Na₂CO₃

CaSO₄

٢ تركيز كاتيون الأمونيوم [NH₄⁺] في محلول كلوريد الأمونيوم تركيزه (0.1 M) يكون :-

مساوياً [Cl⁻]

أكبر من (0.1 M)

أقل من (0.1 M)

مساوياً (0.1 M)



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

١ تسمى الأملاح التي تذوب كمية كبيرة منها في كمية مُعينة من الماء قبل أن يتكون راسب بالأملاح

٢ يترسب كلوريد الفضة من محلوله المائي عند إضافة محلول إليه

❖ السؤال الثاني: اختر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) بوضع الرقم المناسب بين القوسين : (٢ x ١/٢)

المجموعة (ب)	الرقم	المجموعة (أ)	الرقم المناسب
N ³⁻	١	شق النيتريت	()
NO ₂ ⁻	٢	شق النترات	()
NO ₃ ⁻	٣		

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

احسب تركيزات كاتيونات الفضة و أنيونات الكبريتيد في المحلول المشبع كبريتيد الفضة عند درجة الحرارة 25 °C

$$K_{SP(Ag_2S)} = 8 \times 10^{-51} \text{ علماً أن}$$

.....

.....

.....

.....