

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



خالد حسين

الملف اختبار قصير للتدريب 2026

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف الحادي عشر العلمي ← كيمياء ← الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

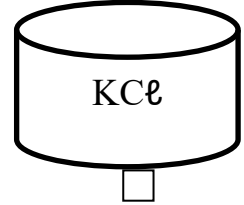
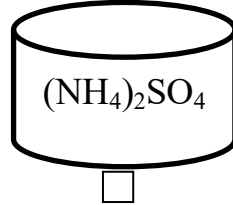
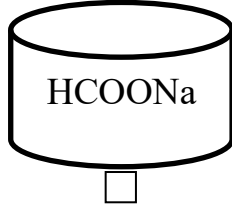
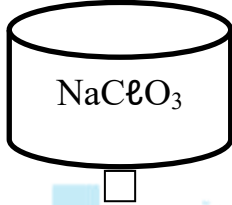
[التربية الاسلامية](#)

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

امتحان قصير حادي عشر كيمياء	1
امتحان الفترة الرابعة 2016	2
امتحان الفترة الثانية 2016 2017	3
تطبيقات على الخلايا الحلقانية	4
مراجعة	5

السؤال الاول : أ- ضع علامه (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التى تكمل الجمل التاليه ($2 \times \frac{1}{2} = 1$)

1- جميع الكؤوس التاليه تحتوى على محاليل متعادل التأثير لها ($P^H=7$) عدا كأس واحد فقط و هو



2- المحلول المائى الذى يذيب كلوريد الفضة هو محلول :

كلوريد الصوديوم . نترات الصوديوم . حمض الاسيتيك المخفف . الأمونيا .

(ب) أكمل الفراغات التاليه بما يناسبها (درجة)

1- يعود التأثير الحمضى للمحلول المائى لكلوريد الامونيوم إلى تميؤ أيون مع الماء ، مما يؤدي إلى زيادة تركيز كاتيونات الهيدرونيوم في المحلول وبالتالي تقل قيمة الاس الهيدروجينى للمحلول

2- تركيز أنيون الكبريتيد من محلول مشبع من كبريتيد الفضة (يساوى / نصف / مثلى) ----- تركيز المحلول المشبع

إعداد أ/ خالد حسين

السؤال الثانى : ماذا تتوقع أن يحدث ($1 \times 1 = 1$)

1- لقيمة الأس الهيدروجينى pH للماء النقي عند إضافة ملح أسيتات الصوديوم CH3COONa عند $25^\circ C$

التوقع :

التفسير:

السؤال الثالث حل المسأله التاليه ($2 \times 1 = 2$)

احسب تركيزات كل من كاتيونات الكالسيوم وأنيونات الفلوريد فى المحلول المشبع فلوريد الكالسيوم CaF2 عند درجة الحرارة $25^\circ C$ ، علماً بأن $K_{sp}(CaF_2) = 3.9 \times 10^{-11}$ معادلة تفكك فلوريد الكالسيوم

تركيز كاتيون الكالسيوم

إعداد أ/ خالد حسين

تركيز أنيون الفلوريد

السؤال الأول : أ- ضع علامه (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التاليه (1 x 2 = 2)

1 (تركيز أنيون السيانيد في محلول تركيزه 0.1M من سيانيد البوتاسيوم :
يساوي 0.1M أقل من 0.1M

يساوي تركيز كاتيون البوتاسيوم أكبر من 0.1M

2 - إذا علمت أن قيمة ثابت حاصل الأذابة K_{sp} لفلوريد الرصاص PbF_2 تساوي 3.2×10^{-8} فإن تركيز المحلول

المشبع له تساوى:

2×10^{-3} 8×10^{-9} 3.17×10^{-3} 1.78×10^{-4}

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها (درجة)

1) تركيز كاتيون الهيدرونيوم $[H_3O^+]$ في محلول تركيزه (0.01 M) من كلوريد الصوديوم عند (25 °C) يساوي M -----

1) إذا كانت قيمة ثابت حاصل الإذابة لبروميد الفضة (AgBr) يساوي (5.4×10^{-13}) وليوديد الفضة (AgI) يساوي (8.5×10^{-17}) عند 25°C فإن ذلك يدل على أن ذوبانية ملح بروميد الفضة في الماء ----- من ذوبانية ملح يوديد الفضة .

السؤال الثاني : لديك العديد من الصيغ الكيميائية للاملاح التاليه(1x1=1)

KCl / NaClO₃ / HCOONa / NH₄ClO₄ / NH₄CN
إعداد أ/ خالد حسين

باستخدام تلك الصيغ الكيميائية السابقة أكمل الجدول التالي

الاملاح المتعادلة	ملح يتمياً فية الشق الحمضي فقط	ملح يتمياً فية الشق القاعدي فقط	ملح يتمياً الشق القاعدي و الحمضي فية
-----	-----	-----	-----

السؤال الثالث حل المسأله التاليه (2x1=2)

محلول مشبع متزن من هيدروكسيد الحديد II $Fe(OH)_2$ قيمة تركيز كاتيون الحديد II تساوي ($7.9 \times 10^{-6} M$) المطلوب حساب قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لهيدروكسيد الحديد II.

إعداد أ/ خالد حسين

السؤال الأول : أ- ضع علامه (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل التاليه

- 1- يعود التأثير المتبادل للمحلول المائي لكوريد الصوديوم إلى :
- كاتيونات الصوديوم تتفاعل مع الماء مما يجعل المحلول غنياً بكاتيونات الهيدروجين (H^+)
- كاتيونات الصوديوم الأمونيوم مع الماء مما يجعل المحلول غنياً بأنيونات الهيدروكسيد (OH^-)
- أنيونات الكلوريد تتفاعل مع الماء مما يجعل المحلول غنياً بأنيونات الهيدروكسيد (OH^-)
- المحلول يحتوي على الأيونات التاليه (Cl^-) (OH^-) (Na^+) (H_3O^+) $[H_3O^+] = [OH^-] = 1 \times 10^{-7} M$
- 2- تركيز المحلول المشبع لملاح كلوريد الرصاص ($PbCl_2$) في محلوله المشبع المتزن تساوى
- تركيز أنيون الكلوريد في المحلول
- ضعف تركيز أنيون الكلوريد
- مربع تركيز أنيون الكلوريد
- نصف تركيز أنيون الكلوريد

(ب) أكمل الفراغات التاليه بما يناسبها (درجة)

1- يسمى الملح الذى صيغته الكيميائية $NaHCO_3$

2 عند إضافة محلول الأمونيا إلى كلوريد الفضة يصبح الحاصل الأيوني لكوريد الفضة

..... $[Cl^-] [Ag^+]$ من ثابت حاصل الإذابة (K_{sp})

إعداد أ/ خالد حسين

السؤال الثاني : علل لما يأتى تعليلاً علمياً سليماً (1x1=1)

قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول نترات الامونيوم (NH_4NO_3) أقل 7

السؤال الثالث حل المسأله التاليه (2x1=2)

معلق من هيدروكسيد المغنيسيوم ($Mg(OH)_2$) يستخدم في العادة لإزالة حموضة المعدة ، فإذا علمت أن قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لهيدروكسيد المغنيسيوم تساوي (8.9×10^{-12}) فأجب عما يلي:

أ- أكتب معادلة تفكك هيدروكسيد المغنيسيوم في المحلول .

أ- أكتب تعبيراً عن حاصل الإذابة (K_{sp}) للاتزان في المعادلة السابقة.

ج- تركيزات كاتيونات المغنيسيوم وأنيونات الهيدروكسيد

إعداد أ/ خالد حسين

