

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

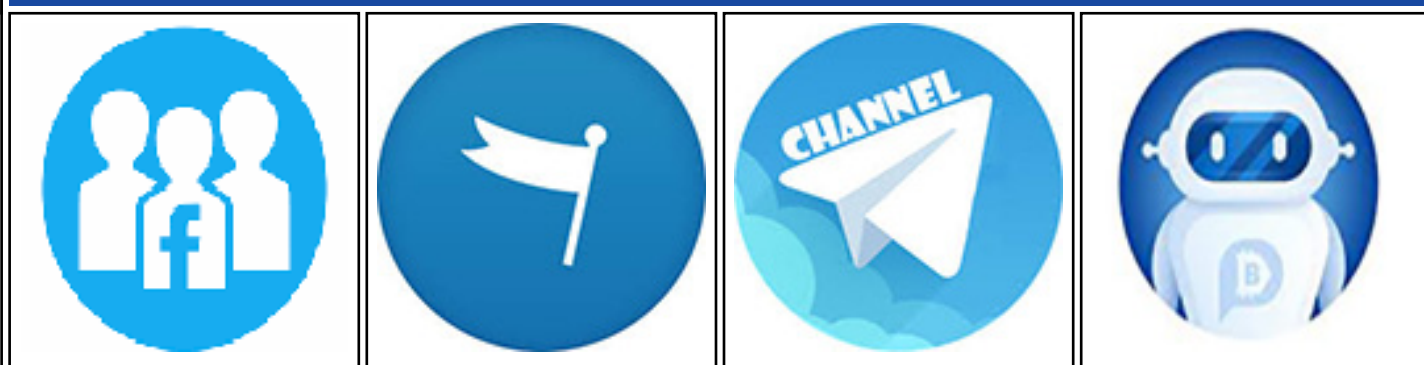


أحمد حسين

الملف نماذج الاختبار القصير الأول 2025

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

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

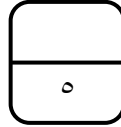


روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

<a href="#">الرياضيات</a>	<a href="#">اللغة الانجليزية</a>	<a href="#">اللغة العربية</a>	<a href="#">التربية الاسلامية</a>
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

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

<a href="#">ورقة تقويمية</a>	1
<a href="#">مذكرة كيمياء 12</a>	2
<a href="#">امتحان قصير حادي عشر</a>	3
<a href="#">نماذج اختبار القدرات في مادة الكيمياء</a>	4
<a href="#">معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء</a>	5



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

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 ½ )**

١ **قيمة الأس الهيدروجيني pH تكون أكبر من 7 لمحلول  $\text{CH}_3\text{COONa}$  بسبب تميؤ أيون .....**

٢ **تعبير ثابت حاصل الإذابة  $K_{sp}$  لمحلول كربونات الكالسيوم  $\text{CaCO}_3$  هو .....**

• **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  $\text{KNO}_3$  في الماء (  $\text{PH} = 7$  )**

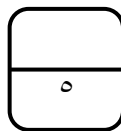
.....  
.....

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

**إذا كان تركيز أيون الرصاص  $\text{Pb}^{+2}$  في محلول مشبع من يوديد الرصاص هو  $\text{PbI}_2$**

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

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



Ahmad Hussain

\* 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 :-

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

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

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

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

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

١ يسمى الشق الحمض الذي له الصيغة الكيميائية (  $\text{SO}_3^{2-}$  ) .....

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

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

عند إضافة محلول الأمونيا  $\text{NH}_3$  إلى كلوريد الفضة  $\text{AgCl}$  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  $25^\circ\text{C}$

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

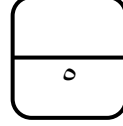
.....

.....

.....

.....

.....



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  $\text{ClO}_2^-$  يسمى :-

☐ كلوريت ☐ هيبو كلوريت ☐ بيركلورات ☐ كلورات

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

☐  $\text{NaF}$  ☐  $\text{K}_2\text{CO}_3$  ☐  $\text{MgSO}_4$  ☐  $\text{NH}_4\text{Cl}$

( ب ) املأ الفراغات في الجمل 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 لمُحلول 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 لمُحلول كلوريد الأمونيوم  $\text{NH}_4\text{Cl}$  أقل من 7 ( حمضي التأثير )

.....

.....

السؤال الثالث : حل المسألة التالية ( ٢ x ١ )

إذا كان تركيز أنيون اليوديد  $\text{I}^-$  في محلول مشبع من يوديد الرصاص هو  $\text{PbI}_2$

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

.....

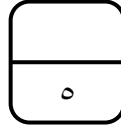
.....

.....

.....

.....

.....



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

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

$\text{NH}_4\text{NO}_3$  ☐

$\text{KBr}$  ☐

$\text{KCN}$  ☐

$\text{BaSO}_4$  ☐

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 ) املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علوماً :- ( ٢ x ½ )

١ يسمى الشق الحمض الذي له الصيغة الكيميائية (  $\text{SO}_3^{2-}$  ) .....

٢ في المحلول فوق المشبع يكون معدل الذوبان ..... معدل الترسيب

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي : ( ٤ x ¼ )

محلول فورمات البوتاسيوم $\text{HCOOK}$	محلول بروميد النحاس II $\text{CuBr}_2$	اسم أ صيغة الشق الذي يتما
		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

---



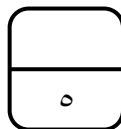
---



---



---



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

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

NaCN ☐

NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub> ☐

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> ☐

CaSO<sub>4</sub> ☐

٢ تركيز كاتيون الأمونيوم [ NH<sub>4</sub><sup>+</sup> ] في محلول كلوريد الأمونيوم تركيزه ( 0.1 M ) يكون :-

☐ مساوياً [ Cl<sup>-</sup> ]

☐ أكبر من ( 0.1 M )

☐ أقل من ( 0.1 M )

☐ مساوياً ( 0.1 M )



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

١ تسمى الأملاح التي تذوب كمية كبيرة منها في كمية معينة 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 ½ )

الرقم المناسب	المجموعة ( أ )	الرقم	المجموعة ( ب )
( )	شق النيتريت	١	N <sup>3-</sup>
( )	شق النترات	٢	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
		٣	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>

❖ 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

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

---



---



---



---