

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



إبراهيم عبده

الملف اختبار قصير أول

[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](#)

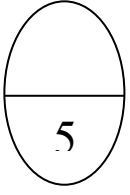
[اللغة الانجليزية](#)

[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



الدرجة

العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

كيمياء الصف الثاني عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصير أول (1)

السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2 × 1/2)

1 - الصيغة الكيميائية لمركب كبريتيد الصوديوم هي :
 Na_2CO_3 Na_2S Na_2SO_4 Na_2SO_3

2 - يترسب كلوريد الفضة AgCl في محلوله المشبع بإضافة محلول :
 KCl K_2CO_3 MgSO_4 NH_4OH

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 × 1/2)

1- يرجع التأثير القلوي لمحلول استينات الصوديوم الي تفاعل ايونات مع الماء
2 - حاصل ضرب تركيز أيونات الملح في المحلول المشبع كلاً مرفوعاً لأس عدد مولاته
حسب صيغته الكيميائية هو

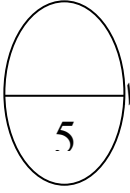
السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1 × 1)
المحلول المائي لكبريتات الصوديوم متعادل التأثير علي ورقة تباع الشمس :

(ب) حل المسألة التالية :- (1 × 2)

احسب تركيز كاتيونات الكالسيوم وأنيونات الفلوريد في محلول مشبع من فلوريد الكالسيوم
(CaF_2) علماً بأن ثابت حاصل الإذابة له (k_{sp}) يساوي 3.9×10^{-11}

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق



العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

كيمياء الصف الثاني عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصير أول (2)

السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2 × 1/2)

1 - الصيغة الكيميائية لمركب كبريتيت الصوديوم هي :
 Na_2CO_3 Na_2S Na_2SO_4 Na_2SO_3

2 - الملح الذي تكون قيمة الأس الهيدروجيني PH لمحلوله المائي تساوي 7 عند 25°C هو :

Kf K_2CO_3 CaSO_4 NH_4Cl

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 × 1/2)

1- يرجع التأثير الحامضي لمحلول كلوريد الأمونيوم الي تفاعل ايونات مع الماء
2 - حاصل ضرب تركيز أيونات الملح في المحلول المشبع أو غير المشبع أو فوق مشبع كلاً مرفوعاً لأس عدد مولاته حسب صيغته الكيميائية هو

السؤال الثاني :

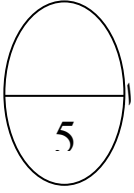
(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1 × 1)

المحلول المائي لكاربونات الصوديوم قلوي التأثير علي ورقة تباع الشمس :

(ب) حل المسألة التالية :- (1 × 2)

احسب تركيز كاتيونات الفضة وأنيونات الكبريتيد وكذلك الذوبانية في محلول مشبع من كبريتيد الفضة (Ag_2S) عند درجة حرارة 25°C علماً بأن ثابت حاصل الإذابة له (k_{sp}) يساوي 8×10^{-51}

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق



العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

كيمياء الصف الثاني عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصير أول (3)

السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- ($2 \times \frac{1}{2}$)

- 1 - إمرار غاز كبريتيد الهيدروجين في محلول مشبع من كبريتيد الفضة يعمل علي :
 زيادة كمية كبريتيد الفضة المذابة زيادة قيمة KSP لكبريتيد الفضة
 نقص كمية كبريتيد الفضة المذابة نقص قيمة Q لكبريتيد الفضة
- 2 - تركيز انيون الفلوريد في محلول فلوريد البوتاسيوم (CaF_2) تركيزة (0.5M) يكون :

أقل من 0.5 M يساوي 0.5M اكبر من 0.5 M يساوي تركيز Ca^{2+}

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- ($2 \times \frac{1}{2}$)

- 1- الصيغة الكيميائية لملاح كربونات الصوديوم الهيدروجينية هي
- 2 - قيمة PH لمحلول نيتريت البوتاسيوم من قيمة PH لمحلول نترات البوتاسيوم

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)

المحلول المائي لأسيتات الصوديوم يزرق ورقة تباع الشمس :

.....

.....

(ب) حل المسألة التالية :- (1×2)

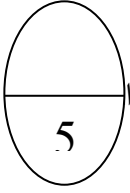
احسب تركيز كاتيونات الفضة وأنيونات الكلوريد والاذابة المولية لمحلول مشبع من كلوريد الفضة (AgCl) علماً بأن ثابت حاصل الإذابة له (ksp) يساوي 1.8×10^{-10}

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق



العام الدراسي 2026/2025

(صفحات الاختبار من 12 إلى 32)

كيمياء الصف الثاني عشر
الفترة الدراسية الثانية
اختبار قصير أول (٤)

السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2 × 1/2)

- 1 - يذوب راسب كلوريد الفضة في محلوله المشبع عندما يضاف اليه :
 محلول كلوريد الصوديوم
 محلول نترات الفضة
 حمض هيدروكلوريك مخفف
 محلول الأمونيا
- 2 - قيمة الأس الهيدروكسيدي POH لمحلول أحد الاملاح التالية أقل من 7 عند 25°C:
 NaCl
 KHS
 KBr
 NH₄Cl

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 × 1/2)

- 1- الملح الذي له الصيغة الكيميائية HCOONa ناتج من تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم مع محلول حمض
- 2 - الشق الحمضي الذي صيغته (H₂PO₄⁻) يسمى

السؤال الثاني :

(أ) ماذا تتوقع أن يحدث مع التفسير :- (1 × 1)
لراسب هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)₂ في محلوله المشبع عند إضافة حمض الهيدروكلوريك اليه:

التوقع :
السبب :

(ب) حل المسألة التالية :- (1 × 2)
إذا علمت أن قيمة ثابت حاصل الاذابة KSP لكاربونات النيكل NiCO₃ (1.4 × 10⁻⁷) احسب ذوبانية كربونات النيكل

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

انتهت الأسئلة تمنياتي بالتوفيق

إعداد : أ/ إبراهيم عبده 66340153