تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج اختبار قصير أول غير محلول (1)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	ورقة تقويمية
2	مذكرة كيمياء12
3	امتحان قصير حادي عشر
4	نماذج اختبارا القدرات في مادة الكيمياء
5	معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء

الاختبار القصير الأول – الكيمياء

نموذج (أ)

منطقة ..... التعليمية **مدرسة .....الثانوية - بنين** **قسم العلوم (الكيمياء – الفيزياء)**	**الفصل الدراسي الثاني** **للعام الدراسي 2022 / 2023** **الصف الثاني عشر**

اسم الطالب : / ..... الصف : ١٢ / .....

السؤال الأول :

(أ) اختر الإجابة الصحيحة علميا لكل من العبارات التالية بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2 × ½ = 1)

١-الشق الحمضي ClO_3^- يسمي:

☐ كلورات ☐ بيركلورات ☐ هيبوكلوريت ☐ بيركلوريت

موقع المناهج الكويتية almanahj.com

٢- عند إضافة محلول نيترات الكالسيوم إلى محلول مشبع متزن من كبريتات الكالسيوم $(CaSO_4)$ فإن:

☐ يزداد تركيز كبريتات الكالسيوم في المحلول.
☐ تقل قيمة (K_{sp}) لكبريتات الكالسيوم.
☐ تقل كمية المادة المذابة من كبريتات الكالسيوم.
☐ تزداد قيمة (K_{sp}) لكبريتات الكالسيوم.

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها :- (2 × ½ = 1)

1- المحلول الذي يحتوي علي كمية من المذاب أكبر مما في المحلول المشبع عند الظروف نفسها يسمي .....

2- تعبير ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لملح كربونات الكالسيوم $(CaCO_3)$ هو .....

السؤال الثاني:

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

1- **يذوب هيدروكسيد المنجنيز $Mn(OH)_2$ شحيح الذوبان فى الماء عند إضافة حمض الهيدروكلوريك إليه**

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

(ب) حل المسألة التالية : (1 × 1 = 1)

إذا كانت تركيز أنيون الهيدروكسيد في محلول هيدروكسيد المغنيسيوم $Mg(OH)_2$ المشبع يساوي $(1 \times 10^{-4}M)$ عند درجة حرارة معينة، فاحسب قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لهيدروكسيد المغنيسيوم في هذه الظروف.

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

الاختبار القصير الأول – الكيمياء

نموذج (ب)

منطقة ..... التعليمية مدرسة .....الثانوية - بنين **قسم العلوم (الكيمياء – الفيزياء)**	**الفصل الدراسي الثاني** **للعام الدراسي 2022 / 2023** **الصف الثاني عشر**

اسم الطالب : / ..... الصف : ١٢ / .....

السؤال الأول :

(أ) اختر الإجابة الصحيحة علميا لكل من العبارات التالية بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2 × ½ = 1)

١-الصيغة الكيميائية التي تدل علي كبريتات الالمونيوم هي

☐ $AlSO_4$ ☐ $Al_2(SO_4)_3$ ☐ $Al_3(SO_4)_2$ ☐ $Al_2(SO_3)_3$

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

٢- المحلول المائي لملح كلوريد الأمونيوم (NH_4Cl) الذي تركيزه $(0.1M)$ يكون فيه:

☐ تركيز كاتيون الأمونيوم $[NH_4^+]$ يساوي $(0.1M)$

☐ تركيز كاتيون الأمونيوم $[NH_4^+]$ أكبر من $(0.1M)$

☐ تركيز أنيون الكلوريد $[Cl^-]$ أقل من $(0.1M)$

☐ تركيز كاتيون الأمونيوم $[NH_4^+]$ أقل من $(0.1M)$

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها :- (2 × ½ = 1)

1- المركب الأيوني الناتج من تفاعل كميات متكافئة من حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم يعتبر من الأملاح .....

2- قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول فورمات البوتاسيوم في الماء تكون ..... 7.

السؤال الثاني:

(أ) ماذا تتوقع أن يحدث مع التفسير :- (1 × 1 = 1)

1- **عند إضافة حمض الهيدروكلوريك إلى ملح كربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) شحيح الذوبان فى الماء**

التوقع : .....

التفسير : .....

.....

السؤال الثالث :

حل المسألة التالية : (1 × 1 = 1)

1. توقع إذا كان هناك تكوين راسب كلوريد الرصاص $(PbCl_2)$ عند إضافة $(0.025\ mol)$ من $(CaCl_2)$ إلى $(0.015\ mol)$ من $Pb(NO_3)_2$ مع كمية من الماء للحصول على محلول حجمه $(1L)$ علما أن:

$$K_{sp(\quad)} = 1.7 \times 10^{-5}$$

.....

.....