

الولاء في الكيمياء

الصف : التاسع

منتدى مركز الايمان التعليمي
امتحان

اعداد المعلمة :

ولاء
تشعواطة



منهاجي
متعة التعليم الهادف





مديرية التربية والتعليم / اللواء قصبة اربد

الولاء في الكيمياء

امتحان الشهر الثاني للفصل الدراسي الأول

لمبحث : الكيمياء

للعام الدراسي (٢٠٢١ / ٢٠٢٢)

منهاجي

متعنة التعليم الهادف



التاريخ: / /
الزمن:

الاسم: -----
الصف: التاسع الأساسي

السؤال الأول: اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١- أكاسيد الفلزات لها تأثير:

ج- متعادل

ب- قاعدي

أ- حمضي

٢- الاسم العلمي لصدأ الحديد:

ج- أكسيد الألمنيوم

ب- أكسيد المغنيسيوم

أ- أكسيد الحديد

٣- أي الفلزات لا يتفاعل مع الماء البارد أو الساخن:

أ- البوتاسيوم

ب- الخارصين

ج- النحاس

٤- يتصف أكسيد المغنيسيوم باللون:

أ- الأبيض

ب- الأحمر

ج- الأصفر

٥- كلوريد الحديد راسب لونه:

أ- أبيض

ب- بني

ج- أسود

٦- ملح الطعام هو:

أ- $MgCl_2$

ب- $NaCl$

ج- KCl



السؤال الثاني : عرف ما يلي :

الأيون :

الذائبية :

تركيز المحلول :

الفلز :

السؤال الثالث : علل ما يلي :

أ- يعتبر المحلول سائل عند إذابة غاز ثاني أكسيد الكربون في الماء ؟

ب- يؤدي التلوث الحراري إلى موت العديد من الكائنات التي تعيش في البحيرات ؟

ج- عند فتح علبة المشروبات الغازية يلاحظ تصاعد فقاعات غازية منها ؟

د- يعد النشاط الإنساني هو المسؤول الأول عن التلوث المائي ؟



السؤال الرابع : أكمل الجمل الآتية :

١- هو المادة التي تكون في المحلول بكمية كبيرة

٢- أشهر المذيبات هو

٣- تقاس كتلة المذاب بوحدة

٤- هو المحلول الذي يحتوي أكبر كمية من المذاب عند درجة حرارة معينة

٥- يقاس تركيز المحلول بوحدة

٦- بعض صفات غاز الهيدروجين : ١- ٢-

٧- يتصف أكسيد المغنيسيوم بلونه

٨- مثال على فلزات لا تتفاعل مع الماء أو الحموض

السؤال الخامس : ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (x) أمام العبارة الخاطئة:

١- () تقل ذائبية محلول كلوريد الأمونيوم بارتفاع درجة الحرارة.

٢- () تعد الجبال الجليدية مصدراً مهماً للماء النقي.

٣- () يذيب الماء الكثير من الغازات الموجودة في الهواء الجوي

٤- () المركبات الكهربية الصلبة توصل التيار الكهربائي

٥- () صيغة غاز الهيليوم هي H

٦- () تحدد حالة المحلول تبعاً للحالة الفيزيائية للمذيب.

٧- () تكون كمية المذيب قليلة في المحلول.

٨- () يعد الماء المقطر ماء نقي.

٩- () تحتاج المياه الجوفية إلى عمليات معالجة أكثر من المياه السطحية.

١٠- () المركبات الغير كهربية غير قادرة على توصيل التيار الكهربائي.

١١- () تصنع المشروبات الغازية بإذابة غاز ثاني أكسيد الكربون في العصائر

١٢- () طبقة أكسيد الألمنيوم المتشكلة على سطح الألمنيوم تحميه من التآكل

١٣- () جميع الفلزات تمتلك نفس النشاط الكيميائي

السؤال السادس : عدد العوامل المؤثرة في ذائبية الغازات في الماء ؟

١-
٢-

السؤال السابع : املا الجدول بما يناسبه ؟

حالة المحلول	حالة المذيب	حالة المذاب	المثال
			الأكسجين في الماء
			الكحول الإيثيلي في الماء

السؤال الثامن : محلول حجمه (٢٠٠ مل) حضر بإذابة (٥٠ غ) من هيدروكسيد الصوديوم في كمية كافية من الماء احسب تركيز هذا المحلول بوحدة (غ/مل) ؟



السؤال التاسع : ما كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم التي يجب إذابتها في الماء لتحضير (١٥٠ مل) من محلول تركيزه (٠,٣ غ/مل) ؟



السؤال العاشر : املأ الجدول بما يناسبه ؟

اسم المركب	الميثان	أول أكسيد الكربون	هيدروكسيد البوتاسيوم
صيغة المركب			

السؤال الحادي عشر : أكمل المعادلات الآتية ؟



السؤال الثاني عشر : تأمل المعادلة الكيميائية ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه ؟



أكمل المعادلة السابقة ؟

ما نوع التفاعل السابق ؟

السؤال الثالث عشر :

- 1- ماذا ينتج عن تفاعل كلوريد الحديد مع هيدروكسيد الصوديوم وكمية من الماء ؟
- 2- هل هو تفاعل سريع أم بطيء ؟



السؤال الرابع عشر :

تأمل المعادلة الكيميائية ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه ؟



أكمل المعادلة السابقة ؟

ما نوع التفاعل السابق ؟

السؤال الخامس عشر : أكمل مايلي :

← أكسجين + فلز

← أكسيد الفلز + ماء

← فلز + حمض الهيدروكلوريك

