

# الولاء في الكيمياء

الصف : التاسع

منتدى مركز الايمان التعليمي  
امتحان

اعداد المعلمة :

ولاء  
تشعواطة





مديرية التربية والتعليم / اللواء قسبة اربد

**الولاء في الكيمياء**

امتحان الشهر الثاني للفصل الدراسي الأول

لمبحث : **الكيمياء**

للعام الدراسي (٢٠٢١ / ٢٠٢٢)

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:

ج- الأصفر

ب- الأحمر

أ- الأبيض

٥- كلوريد الحديد راسب لونه:

ج- أسود

ب- بني

أ- أبيض

٦- ملح الطعام هو:

ج- KCl

ب- NaCl

أ-  $MgCl_2$



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 :

١- ماذا ينتج عن تفاعل كلوريد الحديد مع هيدروكسيد الصوديوم وكمية من الماء ؟

٢- 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