

الولاء في الكيمياء

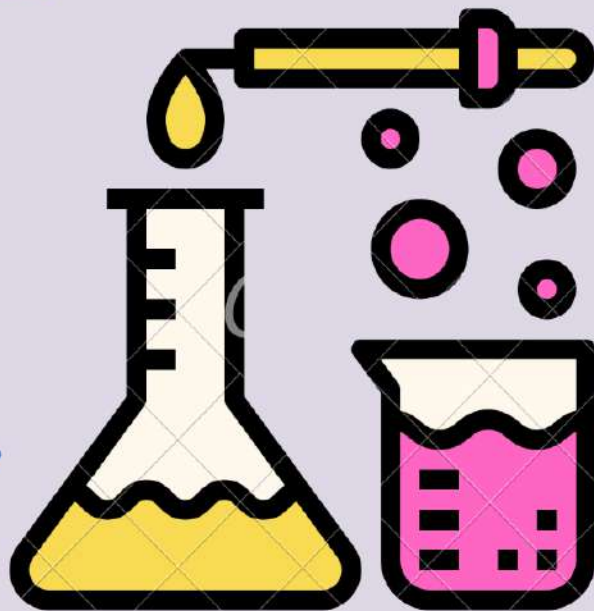
الصف : التاسع

منتدى مركز الايمان التعليمي

امتحان

إعداد المعلمة :

ولاء شعواطة



إعداد المعلمة : ولاء شعواطة منتدى مركز الإيمان التعليمي

الوحدة الأولى : الماء في حياتنا



امتحان

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- أي المحاليل الآتية قادرة على توصيل التيار الكهربائي :

أ- الكهربية ب- اللاكهرلية ج- (أ + ب)

٢- في أي الحالات الآتية توصل المركبات اللاكهرلية التيار الكهربائي :

أ- الحالة الصلبة ب- المحلول المائي ج- لا شيء مما ذكر

٣- يعد السكر مركب ::

أ- متأين ب- غير متأين ج- لا كهربي د- (أ + ج)

٤- تصنع المشروبات الغازية بإذابة غاز----- في العصائر:

أ- SO_2 ب- CO_2 ج- NO_2

٥- تحدد حالة المحلول تبعاً للحالة الفيزيائية لـ :

أ- المذاب ب- المذيب ج- (أ + ب)

٦- أي العبارات الآتية صحيحة بالنسبة للماء :

أ- يحتوي الكثير من المواد الذائبة فيه

ب- صيغته الكيميائية هي H_2O

ج- غير قادر على التوصيل الكهربائي

د- (أ + ب)

٧- أي الحموض الآتية يدخل في صناعة الأسمدة :



٨- الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الأمونيوم هي:



٩- كلما زاد ضغط الغاز فإن ذائبية الغاز :

ج- تزداد

ب- تقل

أ- لا تتأثر

١٠- كلما زاد حجم المحلول فإن تركيزه :

ج- يزداد

ب- يقل

أ- لا يتأثر

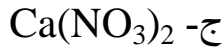
١١- إن حالة محلول (حبيبات الغبار في الهواء) هي :

ج- غازية

ب- صلبة

أ- سائلة

١٢- الصيغة الكيميائية لنترات الخارصين هي :



١٣- محلول حجمه (٢٥٠ مل) حضر بإذابة (١٠ غ) من هيدروكسيد الصوديوم في كمية كافية من الماء احسب تركيز هذا المحلول بوحدة (غ/مل):

ج- ٠,٠٤ غ / مل

ب- ٠,٠٤ مل

أ- ٠,٠٤ غ

١٤- ما كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم التي يجب إذابتها في الماء لتحضير (١٥٠ مل) من محلول تركيزه (٢ غ/مل):

ج- ٣٠٠ غ

ب- ١٠٠ غ

أ- ٧٥ غ

١٥- ما حجم المحلول اللازم لتحضير محلول تركيزه (٠,٦ غ/مل) إذا علمت أن كتلة المذاب تساوي (٤٨ غ):

ج- ٨ مل

ب- ٢٨,٨ مل

أ- ٨٠ مل

السؤال الثاني : عرف ما يلي :

* المحلول :

* تركيز المحلول :

* المحلول المشبع :

* الذائبية :

* المحاليل المائية :

* الأيون :

السؤال الثالث : ميز بين المذاب و المذيب ؟

المذيب	المذاب

السؤال الرابع : املأ الجدول بما يناسبه ؟

المحاليل الغازية	المحاليل الصلبة	المحاليل السائلة	
			الفرق
			مثال





السؤال الخامس : عدد العوامل المؤثرة في ذائبية المواد الصلبة في الماء :

..... ١ -

..... ٢ -

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

..... ١ -

..... ٢ -

السؤال السابع : عدد طرق فصل الأملاح الذائبة عن الماء ؟

..... ١ -

..... ٢ -

السؤال الثامن (أ) : قارن بين المركبات الكهربية والمركبات اللاكهرلية من حيث :

المركبات اللاكهرلية	المركبات الكهربية	من حيث
		المكونات الأساسية
		التوصيل الكهربائي في حالة الصلابة
		التوصيل الكهربائي في حالة المحلول المائي

السؤال الثامن (ب) :

ما حجم المحلول اللازم لتحضير محلول تركيزه (٠,٢ غ/مل) إذا علمت أن كتلة المذاب (٥ غ) ؟





السؤال التاسع : عدد خصائص الماء ؟

١-

٢-

٣-

السؤال العاشر (أ) : محلول حجمه (١٥٠ مل) حضر بإذابة (٤٥ غ) من هيدروكسيد الصوديوم في كمية كافية من الماء احسب تركيز هذا المحلول بوحدة (غ/مل) ؟

السؤال العاشر (ب) : علل ما يلي :

١- عند فتح علبة مشروبات غازية يلاحظ تصاعد فقاعات غازية منها ؟

٢- عند ترك علبة المشروبات الغازية مفتوحة لبعض الوقت يلاحظ تغير في طعمها ؟

٣- يعد الماء قادراً على التوصيل الكهربائي ؟

٤- المركبات غير المتأينة لا توصل التيار الكهربائي ؟

٥- يعد السكر مركب غير أيوني ؟



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

- ١- () تكون كمية المذيب كبيرة في المحلول.
- ٢- () يعد محلول الحموض قادر على التوصيل الكهربائي.
- ٣- () يدخل حمض النتريك في صناعة الأسمدة.
- ٤- () لا يستطيع الماء إذابة الغازات الموجودة في الهواء الجوي مثل النتروجين.
- ٥- () تصنع المشروبات الغازية بإذابة غاز ثاني أكسيد الكبريت في العصائر.
- ٦- () تحدد حالة المحلول تبعاً للحالة الفيزيائية للمذيب.
- ٧- () إن كلوريد الأمونيوم الصلب تزداد ذائبته في الماء بارتفاع درجة الحرارة.
- ٨- () يعتبر المحلول صلب عند إذابة الزئبق في الفضة.

السؤال الثاني عشر : الشكل الآتي يمثل أجزاء الزهرة ؛ حدد الأجزاء المشار إليها في الشكل :

