

المجال الدراسي : كيمياء

وزارة التربية

الصف : الحادي عشر

التعليمية

الإدارة العامة لمنطقة

الزمن : 20 دقيقة

ثانوية

الإختبار القصير الثاني

الصف:-

الإسم:-

السؤال الأول:

(2 × 1/2)

أ- إختاري الإجابة الصحيحة

- 1- عدد مولات المذاب في لتر واحد من المحلول :-
☐ المولاليه ☐ النسبه المئوية ☐ الكسر المولي ☐ المولاليه
- 2- المحلول الذي يكون فيه تركيز المذاب أكبر مما يجب أن يكون عليه عند التشبع:-
☐ المحلول المشبع ☐ المحلول المركز ☐ المحلول فوق المشبع ☐ الذوبانيه

(2 × 1/2)

ب- أكمل الفراغات الآتية بما يناسبها علميا:

- 1- الماء والإيثانول يمتزجان إمتزاجا.....
2- ذوبانية الغاز كلما زاد الضغط الجزئي على سطح المحلول.

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- عللي لما يأتي تعليلا علميا صحيحا

- 1- رش الملح على الطرقات في البلدان التي تنخفض فيها درجة الحرارة ما دون الصفر.

(1 × 1)

ب- وضح ماذا يحدث مع التفسير العلمي الصحيح

- 1- تعبئة زجاجات المشروبات الغازية تحت ضغط مرتفع من غاز ثاني أكسيد الكربون

CO₂

الحدث:-

التفسير:-

ج- حل المسأله التاليه

(1 × 1)

إحسبي كتلة كربونات الكالسيوم (CaCO_3) اللازمه لتحضير محلول حجمه (750 ml)
وتركيظه (0.5M) علما بأن ($\text{Ca}=40$, $\text{C}=12$, $\text{O}=16$)