

المجال الدراسي : كيمياء

وزارة التربية

الصف : الحادي عشر

الإدارة العامة لمنطقةالتعليمية

الزمن : 20 دقيقة

ثانوية

الإختبار القصير الثاني

السؤال الأول:

(2 × 1/2)

أ- إختاري الإجابة الصحيحة

1- المحلول الذي يكون تركيز المذاب فيه أكبر مما يجب أن يكون عليه عند التشبع هو

المحلول:-

مشبع غير مشبع إلكتروليتي فوق مشبع

2- المحلول المعلوم تركيزه بدقه :-

المحلول المركز المحلول المخفف

المولاريه المحلول القياسي

(2 × 1/2)

ب- أكمل الفراغات الآتية بما يناسبها علميا:

1- عند إضافة قليل من السكر إلى الماء فإن الضغط البخاري عن 100°C

2- يطلق الإمتزاج الجزئي على السوائل الذوبان كلا منهما في الآخر

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- عللي لما يأتي تعليلا علميا صحيحا

1- الضغط البخاري للمحلول أقل من الضغط البخاري للسائل النقي.

(1 × 1)

ب- وضحى ماذا يحدث مع التفسير العلمي الصحيح

1- - ماذا يحدث للنهر عندما يأخذ أحد المصانع الماء البارد من النهر ويعيده إليه ساخنا؟

الحدث:-

التفسير:-

ج- حل المسأله التاليه

(1 × 1)

إحسبى كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH) اللازمه لتحضير محلول حجمه (500 ml)
وتركيظه (0.25 M) علما بأن (K=39 , O=15, H=1)