

اختبار علي الفصل الثاني – كيمياء ٤

١. ما النسبة المئوية بالحجم للإيثانول في محلول يحتوى على 40 ml إيثانول مذاب في 160 ml ماء ؟

٢. أحسب التركيز المولاري **M** لمحلول حجمه 3.0 L يحتوي علي 1 mol من المذاب

٣. ما حجم المحلول القياسي KI 4.00 M اللازم لتحضير محلول مخفف تركيزه 2.25 M وحجم 0.4 L

٤. فسر : تمنع جسيمات المذاب من الترسب في المخلول الغروي .

٥. فسر : كلما زادت درجة حرارة المحلول قلت ذائبية المذاب الغازي .

٦. إذا ذاب 0.55 g من غاز في 1 L من الماء عند ضغط 20 kPa ، فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 110 kPa ؟

٧- صحح العبارات التالية : -

١	كلما زاد عدد جسيمات المذاب في المحلول انخفضت درجة الغليان .
٢	تزداد ذائبية الغازات عند درجات الحرارة المرتفعة .
٣	يحتوى المحلول غير المشبع على كمية أكبر من المادة المذابة في المحلول مقارنة بالمحلول المشبع .
٤	المخلوط المعلق تتراوح أقطار الجسيمات فيه ما بين 1 nm و 1000 nm .
٥	يتغير عدد مولات المذاب خلال التخفيف .

* مع أطيب التمنيات بالنجاح و التوفيق *

أ/إيهاب زايد