

اختبار فصل المخاليط والمحلول(1)

(1) ما المقصود بالخاصية الأسموزية وما أهميتها؟

(2) علل لما يأتي:

(a) يذوب كلوريد الصوديوم في الماء.

(b) يعد الانخفاض في الضغط البخاري من الخواص الجامعة للمحاليل.

(3) ما النسبة المئوية بالكتلة لمحلول يحتوي على 20g من كربونات الصوديوم الهيدروجينية  $\text{NaHCO}_3$  مذابة في 600mL من الماء  $\text{H}_2\text{O}$ .

(4) إذا قمت بتخفيف 55mL من محلول تركيزه 4M لتحضير محلول مخفف حجمه 250mL. فاحسب مولارية المحلول الجديد.

almanahj.com/sa

(5) ذائبية غاز تساوي 1.8g/L عند ضغط مقداره 37kPa ما قيمة الضغط التي تصبح عندها الذائبية 9g/L .

(6) احسب الارتفاع في درجة غليان محلول مائي من كلوريد الباريوم  $\text{BaCl}_2$  الذي يحتوي على 0.2mol من كلوريد الباريوم في 250g من الماء. علماً بأن:  
 $K_b=0.512 \text{ }^\circ\text{C /m}$

الكتل المولية: ( H=1 , O=16 )