

## إجابات أسئلة مراجعة الدرس الثاني

### تركيز المحاليل

#### السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أوضح الفرق بين طرائق حساب تركيز المحلول.

بشكل عام تركيز المحلول هو النسبة بين كمية المذاب فيه إلى كمية المذيب أو المحلول والفرق بين الطرائق هو كيفية التعبير عن هذه الكميات كما يأتي:

- الكسر المولي: النسبة بين عدد مولات المذاب أو المذيب في المحلول إلى عدد المولات الكلية للمذاب والمذيب.
- النسبة المئوية بالكتلة: النسبة المئوية بين كتلة المذاب إلى كتلة المحلول.
- النسبة المئوية بالحجم: النسبة المئوية بين حجم المذاب إلى حجم المحلول.
- المولية: عدد مولات المادة المذابة في لتر واحد من المحلول.
- kg المولية: نسبة عدد مولات المذاب في 1 من المذيب.

#### السؤال الثاني:

أستخدم الأرقام أحسب الكسر المولي لكل من الماء و نترات البوتاسيوم  $KNO_3$  في محلول منهما، علماً أنّ عدد مولات الماء 5 mol وعدد مولات نترات البوتاسيوم 3 mol .

$$X_{KNO_3} = \frac{3}{3 + 5} = 0.375$$

$$X_{H_2O} = \frac{5}{3 + 5} = 0.625$$

#### السؤال الثالث:

أتوقع: قاس مجموعة من الطلبة تغير تركيز محلول المادة  $X$  مع الزمن عند درجة حرارة محددة، ثم سجلوا نتائجهم بيانياً كما في الشكل:

أ- ما نوع العلاقة البيانية في الشكل؟

علاقة عكسية؛ بزيادة الزمن يقل التركيز.

ب- أضبط المتغيرات. أعدد متغيرًا ضبطه الطلبة في التجربة.

درجة الحرارة.

ج- أتوقع أقدر الوقت اللازم للمحلول حتى يصبح تركيزه 0.1 M (80 s)، أكبر من 80 s، أقل من 80 s)، أبرد اجابتي.

أكبر من 50

د- أستخدم الأرقام أحسب عدد مولات المادة  $\times$  عند الزمن (40 s)، علماً أن حجم المحلول 200 mL

$\times$  تركيز عند الزمن 30 s = 0.3M

$$n_x = M \times V$$

$$n_x = 0.3 \times 0.2 = 0.06 \text{ mol}$$

السؤال الرابع:

أستخدم الأرقام أحسب النسبة المئوية بالحجم لمحلول من HBr تكون بإذابة 40 mL منه في كمية من الماء المقطر حتى أصبح حجم المحلول 300 mL .

$$V\% = 40300 \times 100\% = 13.3\%$$

السؤال الخامس:

أستخدم الأرقام أحسب مولارية محلول يحتوي على 5 g من كبريتات البوتاسيوم  $K_2SO_4$  مذابة في 100 mL من الماء، علماً أن الكتلة المولية ( $K_2SO_4$ ) Mr = 174 g/mol .

$$n = 5 \div 174 = 0.03 \text{ mol}$$

$$M = 0.03 \div 0.1 = 0.3 \text{ mol/L}$$

### السؤال السادس:

أستخدم الأرقام أحسب مولالية محلول يحتوي 30 g من بروميد الليثيوم LiBr مذابة في 300 g من الماء. علمًا أنّ الكتلة المولية (LiBr)  $M_r = 87 \text{ g/mol}$ .

$$n = 30 \div 87 = 0.34 \text{ mol}$$

$$m = 0.34 \times 0.3 = 0.1 \text{ mol/kg}$$

### السؤال السابع:

أستخدم الأرقام الأنسولين هرمون ينظم السكر في الدم، أحسب عدد مولات الأنسولين اللازمة لتحضير 28mL من محلول منه تركيزه 0.0048 M

$$n = M \times V$$

$$n = 0.0048 \times 0.028$$

$$n = 1.344 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

### السؤال الثامن:

أستخدم الأرقام أحسب حجم الماء اللازم إضافته إلى 5 mL من محلول NaOH ذي التركيز 0.1 M ليصبح تركيزه 0.001 M.

$$V_2 = 5 \times 0.1 \div 0.001 = 500 \text{ mL}$$