

## إجابات أسئلة مراجعة الدرس

### السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أوضح المقصود بكل من:

المحلول المخفف، الكسر المولي، النسبة المئوية بالكتلة، النسبة المئوية بالحجم، المولية، المحلول القياسي.

المحلول المخفف: محلول يحتوي على كمية قليلة من المذاب في حجم معين من المذيب.

الكسر المولي: النسبة بين عدد مولات المادة المذابة 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: نسبة عدد مولات المذاب في 1K من المذيب.

المحلول القياسي: محلول معلوم التركيز بدقة.

### السؤال الثاني:

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:

أحسب كتلة KOH اللازمة لتحضير محلول كتلته 30 g بتركيز 1% بالكتلة.

$$1 \% = \frac{m \text{ KOH}}{30 \text{ g}} \times 100\% = 0.3 \text{ g KOH}$$

السؤال الرابع:

أحسب كتلة حمض HCl الموجودة في 0.5 L من محلول الحمض الذي تركيزه 20% بالكتلة. علماً أنّ كثافة المحلول 1 g/mL.

$$\text{Solution mass} = 1 \times 0.5 = 0.5 \text{ g}$$

$$m = 20\% \div 100\% \times 0.5 = 0.1 \text{ g}$$

السؤال الخامس:

أحسب النسبة المئوية بالكتلة للمحلول الناتج من إذابة 15 g من كربونات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  في 350 g من الماء المقطر.

$$m \% = \frac{15 \text{ g}}{365 \text{ g}} \times 100\% = 4 \%$$