

نشاط (3) - كيم 214 - تركيز المحاليل

س1: ضع كل مصطلح مما يلي عند العبارة المناسبة له:

التركيز	المحلول المركز	المولارية	المحلول
---------	----------------	-----------	---------

المصطلح	العبارة
	هو المحلول الذي يحتوي على كمية كبيرة من المذاب.
	قياس كمية المذاب في كمية محددة من المذيب.
	مخلوط يتكون من مادتين أو أكثر.
	عدد مولات المادة المذابة في لتر واحد من المحلول.

س2: اختاري الاجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية:

1. إذا استعمل 18ml من الميثانول لعمل محلول مائي تركيزه 15% من الميثانول بالحجم، فما حجم المحلول الناتج؟

- أ. 120ml ب. 8.3ml ج. 102ml

2. ما حجم محلول تركيزه 3M تم اعداده باذابة 122g من LiF؟ علماً بأن الكتلة المولية لـ LiF = 26g/mol.

- أ. 0.64ml ب. 1.56ml ج. 40.6ml

3. ما كتلة هيدروكسيد الكالسيوم $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$ بوحدة الجرام اللازمة لانتاج 1.5L من محلول تركيزه 0.25M؟ علماً بأن الكتلة المولية لهيدروكسيد الكالسيوم = 74g/mol.

- أ. 27.75g ب. 72.75g ج. 75.27g

مع تحياتي... أ. نجبية عطية المحسن