

تركيز المحلول

1-2 تركيز المحلول

اقرأ، في كتابك، حول التعبير عن التركيز، واستعمال النسبة المئوية لوصفه.

يُبين الجدول أدناه بيانات متعلّقة بالمحاليل المائية لكلّ من كلوريد الصوديوم NaCl، والإيثانول C₂H₅OH. استعمل هذه البيانات للإجابة عن الأسئلة التي تليها؛ بوضع دائرة حول رمز أفضل إجابة.

الحجم (mL)		المحلول	الكتلة (g)		المحلول
H ₂ O	C ₂ H ₅ OH		H ₂ O	NaCl	
100.0	2.0	5	100.0	3.0	1
100.0	5.0	6	200.0	3.0	2
100.0	9.0	7	300.0	3.0	3
100.0	15.0	8	400.0	3.0	4

1. ما النسبة المئوية بالكتلة لـ NaCl في المحلول رقم 1 ؟

- a. 0.030% b. 2.9% c. 3.0% d. 33%

2. أيّ المحاليل الآتية يُعدّ الأكثر تخفيفاً؟

- a. محلول 1 b. محلول 2 c. محلول 3 d. محلول 4

3. ما النسبة المئوية بالحجم لـ C₂H₅OH في المحلول رقم 5؟

- a. 0.2% b. 1.9% c. 2.0% d. 22%

4. أيّ المحاليل الآتية يُعدّ الأكثر تركيزاً؟

- a. محلول 5 b. محلول 6 c. محلول 7 d. محلول 8