تركيز المحلول

1-2 تركيز المحلول

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

يُبيِّن الجدول أدناه بيانات متعلِّقة بالمحاليل المائية لكلٍّ من كلوريد الصوديوم NaCl، والإيثانول C_2H_5OH. استعمِل هذه البيانات للإجابة عن الأسئلة التي تليها؛ بوضع دائرة حول رمز أفضل إجابة.

الكتلة (g)			الحجم (mL)	
المحلول	NaCl	H_2O	المحلول	C_2H_5OH	H_2O
1	3.0	100.0	5	2.0	100.0
2	3.0	200.0	6	5.0	100.0
3	3.0	300.0	7	9.0	100.0
4	3.0	400.0	8	15.0	100.0

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 تخفيفًا؟

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

3. ما النسبة المئوية بالحجم لـ C_2H_5OH في المحلول رقم 5؟

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

4. أيّ المحاليل الآتية يُعدّ الأكثر تركيزًا؟

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

LIVEWORKSHEETS