ورقة عمل التعبير عن تركيز المحلول

1 . حدد القانون المستخدم لوصف التركيز في كل

وصف التركيز	النسبة
النسبة المئوية بدلالة الكتلة	
النسبة المئوية بدلالة الحجم	
المولارية (التركيز المولاري)	
المولالية (التركيز المولالي)	

$$m = \frac{n_A}{m_B}$$

$$M = \frac{n_A}{V_S}$$

$$\%_{(m)} = \frac{m_A}{m_S} X\ 100$$

$$\%_{(V)} = \frac{V_A}{V_S} X\ 100$$

2 - وفق خطوات العمل في تجربة مختبرية ، قمت بخلط 25.0 g مع 550 mL من الماء . ما النسبة المئوية بالكتلة لكلوريد الماغنيسيوم $MgCl_2$ فى المحلول؟

6.55

4.35

7.43

9.56

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS