

حل التمرين 06

www.physique-chimie-lycee.com

1. كمية مادة كلورور الصوديوم :

$$n(\text{NaCl}) = CV \Rightarrow n(\text{NaCl}) = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

$$M(\text{NaCl}) = 58,5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$m(\text{NaCl}) = n \times M(\text{NaCl}) = 1,17 \text{ g}$$

2.

2.1. الصيغة الكيميائية للمذاب : $K^+(aq) + MnO_4^-(aq)$

2.2. الكتلة الواجب إذابتها : $m = CVM$ حيث C تركيز المحلول، V حجمه و M الكتلة المولية للمركب المذاب .

$$M = 158 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$m = 47,4 \text{ g}$$

Mohammed Sahhi