التمرين 06

- 1. نريد تحضير 200mL من محلول مميه لكلورور الصوديوم،تركيزه المولي أ-mol.L-1,0.10 .
 - 1.1. ما كمية المادة التي يجب إذابتها؟
 - 1.2. استنتج كتلة المذاب المقابلة.
- يركيزه المولي، $(K^+(aq);MnO_4^-(aq))$ نريد تحضير 3000 mL من محلول مميه لبرمنغنات البوتاسيوم $(K^+(aq);MnO_4^-(aq))$. 1,0.10- 1 mol.L- 1
 - 2.1. ما هي الصيغة الكيميائية للمذاب؟
 - 2.2. ما الكتلة الواجب إذابتها؟

معطيات : - M(K)=39 g.mol⁻¹ M(Mn)=55 g.mol⁻¹ M(O)=16 g.mol⁻¹

محمدصبحي الصفحة ١١١