

التمرين 8

www.pc-lycee.com

يمكن لمحلول مائي لبرمنغنات البوتاسيوم أن يتفاعل مع الماء الأوكسيجيني $H_2O_2(aq)$ في وسط حمضي.

1- أكتب نصفي المعادلتين والمعادلة أكسدة اختزال علما أن المزدوجتين المشاركتين هما:



2- لماذا يجب أن يكون الوسط حمضيا ؟

3- نستعمل الحجم $V_0=12\text{mL}$ من محلول برمنغنات البوتاسيوم تركيزه $C_0=2,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ لأكسدة الحجم

$V_0=20 \text{ mL}$ من الماء الأوكسيجيني. أحسب التركيز C للماء الأوكسيجيني.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com