

(1) اكتب التفاعل الإجمالي الحاصل في المعاييرة.

(2) انطلاقا من معادلة التفاعل، اوجد العلاقة بين عدد مولات H_2O_2 و عدد مولات $KMnO_4$.

(3) احسب التركيز المولي للمحلول (S).

(4) استنتج التركيز المولي للماء الاكسجيني في القارورة التجارية .

(5) اوجد علاقة حجم الاكسجين المنطلق بدلالة التركيز المولي لـ H_2O_2 .

(6) احسب الحجم المتوسط لبرمنغنات البوتاسيوم المسحح .

(7) استنتج حجم الأكسجين المنطلق معبرا عنه بالـ $volume$ للمحلول التجاري .

(8) هل النتيجة المتحصل عليها توافق العلامة المسجلة على لاصقة القارورة التجارية؟