

## Le dosage colorimétrique

▶ ▶ On désire titrer un volume  $V_A = 10,0$  mL d'eau oxygénée par une solution aqueuse de permanganate de potassium de concentration  $C_0$ .

- Prélever un volume  $V_r = 10,0$  mL d'eau oxygénée à l'aide d'une pipette jaugée préalablement rincée.
- Verser ce volume  $V_r$  dans un bécher.
- Ajouter environ 20 mL d'eau distillée.

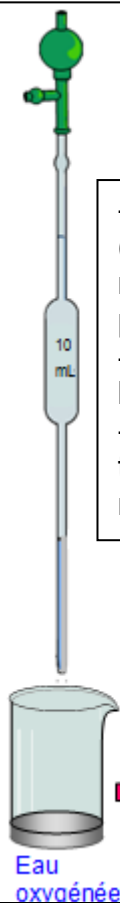
- Mettre l'agitation en route.
- Verser rapidement le permanganate de potassium jusqu'à ce que la couleur violette persiste.
- Noter le volume  $V$  versé.

**Etape 3**

- Recommencer à nouveau le titrage depuis le début.
- Verser rapidement la solution de le permanganate de potassium jusqu'à la graduation  $V - 1$  mL.
- Par la suite repérer l'équivalence à la goutte près. Soit  $V_E$ , le volume versé alors.

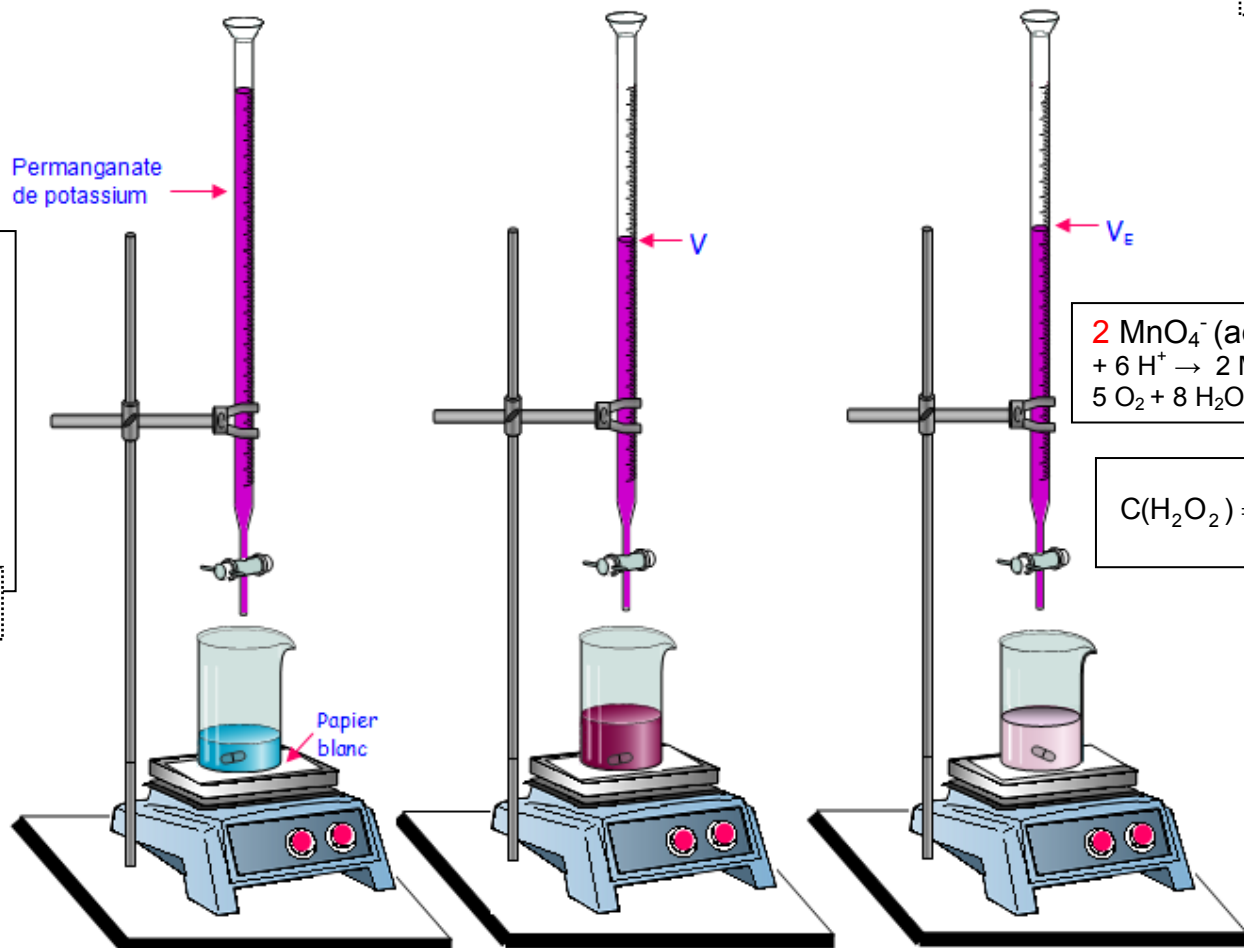
**Etape 4**

**Etape 1**



- Remplir la burette graduée (préalablement rincée) avec le réactif titrant (ici le permanganate de potassium).
- Déposer un papier blanc sur l'agitateur magnétique.
- Déposer le bécher muni d'un turbulent sur l'agitateur magnétique

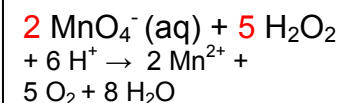
**Etape 2**



Permanganate  
de potassium

Papier  
blanc

Eau  
oxygénée



$$C(\text{H}_2\text{O}_2) = \frac{5 \times C_0 \times V_E}{2 \times V_r}$$