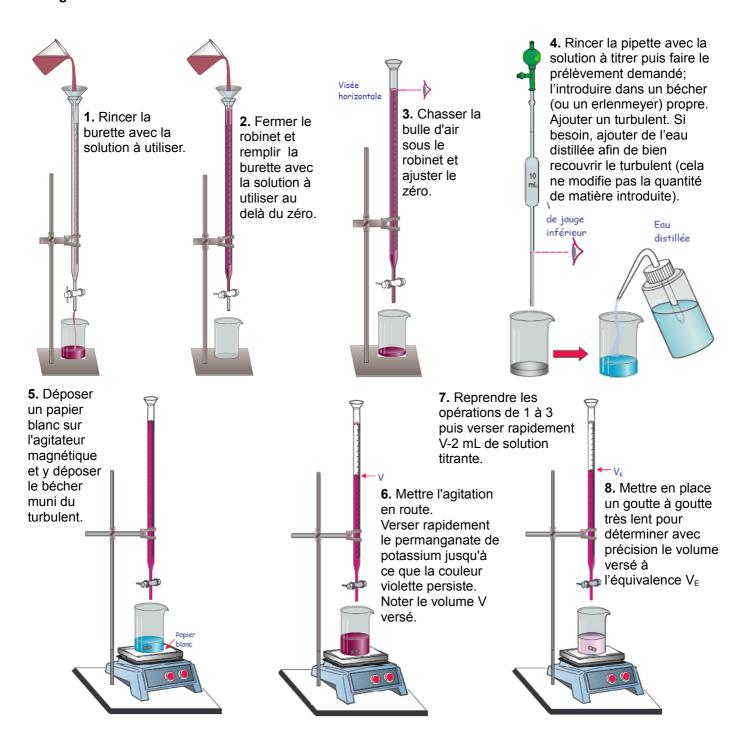
Réaliser un titrage colorimétrique

La concentration de la solution inconnue (solution à titrer) est déterminée en repérant l'équivalence par un changement de sa couleur.



Équation de la réaction		aA	+ bB	→ cC +	+ dD
État initial	0	$n_A = C_A \cdot V_A$	$n_B = C_B V_B$	0	0
En cours	х	C _A .V _A - ax	C _B .V _B - bx	СХ	dx
A l'équivalence	XE	0	0	CXE	dx _E

A l'équivalence, les deux réactifs ont disparu:

$$C_A.V_A - ax_E = 0$$

 $C_B.V_B - bx_E = 0$

donc

$$\boxed{\frac{C_a.V_a}{a} = \frac{C_b.V_b}{b}}$$

soit $\frac{n_a}{a} = \frac{n_b}{b}$