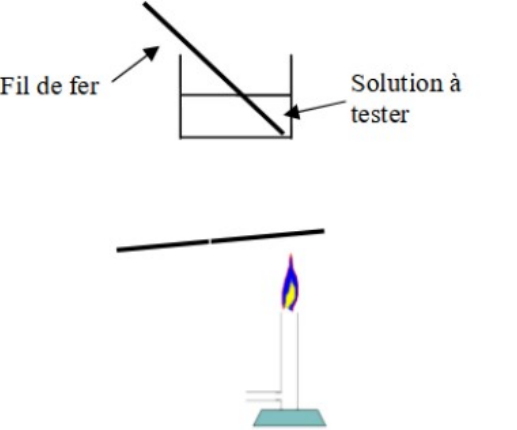


2. Principe du test à la flamme.

Mode opératoire	Schémas
<ul style="list-style-type: none">- Plonger un fil de fer décapé dans la solution à tester,- placer le fil dans la flamme chauffante,- noter la couleur de la flamme. <p>Flamme jaune intense → Na^+</p> <p>Flamme violette → K^+</p> <p>Flamme rouge rose → Li^+</p>	

x a ?

Document C

masse du boulon (g)	20	40	50	60	100
enfoncement (mL)	2,4	4,8	6	7,2	?

Pour obtenir le tableau ci-contre (Document C) on laisse tomber des boulons de masses différentes et on mesure l'enfoncement du piston.

0,12... 0,12 0,12
e (mL)

Document D

Pour obtenir le graphique suivant (Document D) on laisse tomber un boulon en augmentant la hauteur de chute de 5 cm à chaque essais.



Document E : Formule permettant le calcul de l'énergie cinétique :

$$E_c = \frac{1}{2}mv^2$$

L'enfoncement augmente proportionnellement avec la hauteur de chute.



