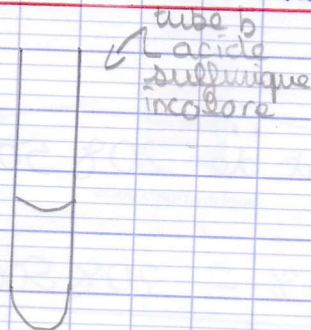
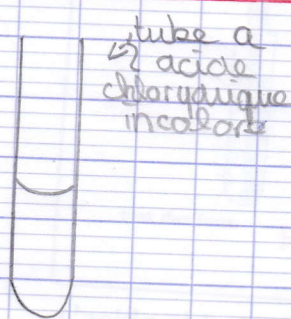


Exercice 1 : Solution inconnues

1) Il faut du papier Ph pour voir la couleur des deux acides.

Le Ph sera obligatoirement entre 0 et 6.9 car c'est de l'acide donc il n'y aura plus d'ions hydrogène H^+ .

2) Pour savoir si l'ion chlorure est là, il faut mettre de l'argent. Dans la solution a il y a des ions chlorure (l'acide chlorhydrique) car il est positif au test dans la solution b il n'y a pas d'ions (l'acide sulfurique).

3) a) Ce qui constitue l'acide ~~est~~^{et} qui est commune ~~soit~~ est l'hydrogène H^+ .
b) L'acide chlorhydrique est composé d'ions hydrogène H^+ et d'ions chlorure Cl^- . L'acide sulfurique H^+ et ion sulfate.

Exercice 2

1) C'est du dihydrogène de formule H_2 .

2) Ce sont des ions zinc car quand on verse de la soude dans un précipité, le précipité devient blanc donc c'est des ions zinc.

3) Cette pièce est faite en zinc car le teste avec la soude.

4) Les réactifs sont le zinc et l'acide chlorhydrique.