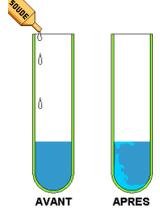
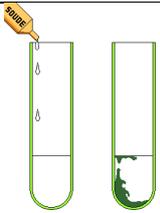
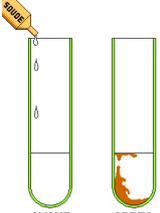
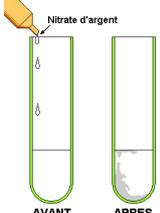


## TP 3 : Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer

Comment reconnaître la présence de différents ions ?			
Nom de l'ion	Réactif à utiliser	Couleur	Expérience
Cuivre $\text{Cu}^{2+}$	Soude  <b>SOUDE</b>	Précipité bleu	
Fer II $\text{Fe}^{2+}$	Soude  <b>SOUDE</b>	Précipité vert	
Fer III $\text{Fe}^{3+}$	Soude  <b>SOUDE</b>	Précipité rouille	
Chlorure $\text{Cl}^-$	Nitrate d'argent 	Précipité blanc qui noircit à la lumière	

Comment reconnaître la présence de différents gaz ?		
Gaz	Expérience	Résultat
Dioxygène	Allumer une buchette de bois. Lorsqu'elle brûle, il faut l'éteindre. La buchette est alors incandescente.	Introduire la buchette incandescente dans un flacon contenant un gaz. Si la buchette s'enflamme à nouveau, il s'agit de dioxygène.
Vapeur d'eau	Il faut utiliser du sulfate de cuivre anhydre (blanc)	Si le sulfate de cuivre anhydre devient bleu, il s'agit de vapeur d'eau.
Dioxyde de carbone	Il faut introduire de l'eau de chaux dans le flacon contenant le gaz.	Si l'eau de chaux se trouble, il s'agit de dioxyde de carbone.
Dihydrogène	Il faut utiliser une flamme.	Si en ouvrant le flacon contenant le gaz et en présentant la flamme, une légère détonation se produit, il s'agit de dihydrogène.

Réaction chimique : Transformation chimique au cours de laquelle des réactifs sont consommés et des produits sont formés

Réactif : Espèce chimique consommée au cours d'une transformation chimique

Produit : Corps formé au cours d'une transformation chimique.

Bilan : réactif 1 + réactif 2 → produit 1 + produit 2

Etats physiques : solide, liquide ou gaz