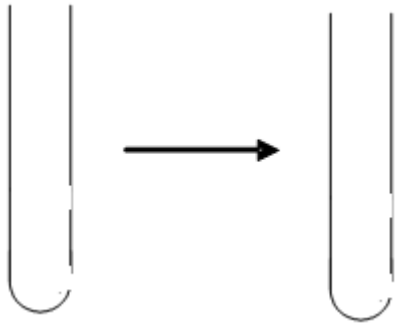
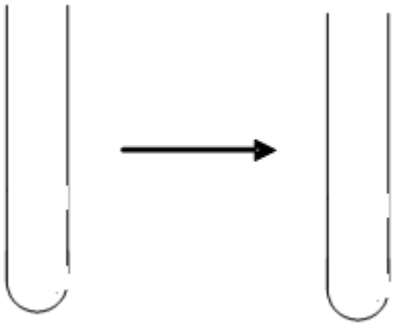
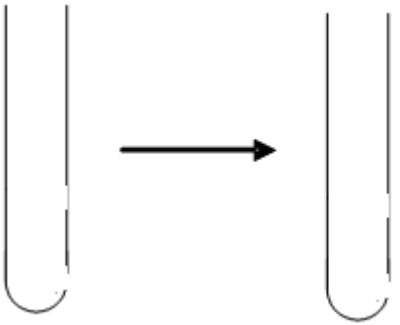
Talamid.ma : هذا الملف تم تحميله من موقع

L'action de l'acide chlorhydrique sur quelques métaux تأثير حمض الكلوريدريك على بعض الفلزات

	Le zinc Zn	*Le fer* Fe	*L'aluminium* Al	*Le cuivre* Cu
L'expérience : On ajoute quelques **millilitres** de **l'acide chlorhydrique** aux **métaux se trouvant** dans les quatre tubes à essais				
Observation et conclusion :	-l' **acide chlorhydrique** réagit avec **le zinc** **(les réactifs)** et cette réaction **produit :** **Le gaz de dihydrogène** H_2 **Solution de chlorure de zinc** $(Zn^{2+} + 2Cl^-)$ -les ions chlorures Cl^- sont des **ions spectateurs**, n'interviennent pas dans la réaction	-l' **acide chlorhydrique** réagit avec **le fer** **(les réactifs)** et cette réaction **produit :** **Le gaz de dihydrogène** H_2 **Solution de chlorure de fer** $(Fe^{2+} + 2Cl^-)$ -les ions chlorures Cl^- sont **des ions spectateurs**, n'interviennent pas dans la réaction	-l' **acide chlorhydrique** réagit avec **l'aluminium** **(les réactifs)** et cette réaction **produit :** **Le gaz de dihydrogène** H_2 **Solution de chlorure d'aluminium** $(Al^{3+} + 3Cl^-)$ -les ions chlorures Cl^- sont des **ions spectateurs**, n'interviennent pas dans la réaction	l'**acide chlorhydrique ne réagit pas** avec **le cuivre**
L'équation simplifiée de la réaction :	réactifs ⟶ produits $Zn + 2\,H^+ \longrightarrow Zn^{2+} + H_2$	réactifs ⟶ produits $Fe + 2\,H^+ \longrightarrow Fe^{2+} + H_2$	réactifs ⟶ produits $2\,Al + 6\,H^+ \longrightarrow 2\,Al^{3+} + 3\,H_2$	

On identifie le dihydrogène H_2 par la combustion ; car il fait une détonation(فرقعة) quand il s'enflamme.

نكشف عن غاز ثنائي الهيدروجين H_2 بواسطة الاحتراق, لأنه يحدث فرقعة عند اشتعاله

Talamid.ma : للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع