



Leçon n°5 : Action des solutions acides et basiques sur quelques matériaux

I- Action de l'acide chlorhydrique sur quelques matériaux

On dispose d'un tube à essais contenant de la limaille de fer (tube 1), un tube à essais contenant le zinc (tube 2), un tube à essais contenant l'aluminium (tube 3), un tube à essais contenant le cuivre (tube 4), une allumette et l'acide chlorhydrique.

On verse 2 ml d'acide chlorhydrique dilué ($H^+ + Cl^-$) dans ces quatre tubes, puis après quelques instants on approche l'allumette enflammée à l'extrémité du tube. Les expériences sont schématisées ci-dessous :

	Tube 1	Tube 2	Tube 3	Tube 4
observation
que se passe-t-il lorsqu'on approche l'allumette enflammée à l'extrémité du tube
un dégagement gazeux aura lieu ?
Réactifs
Produits
Le bilan de cette transformation est :
Equation de la réaction chimique

Je retiens :

.....

.....

.....

.....




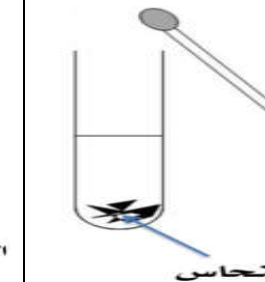
.....

.....

II- Action de l'hydroxyde de sodium sur les matériaux

On dispose d'un tube à essais contenant de fer (tube 1), un tube à essais contenant le zinc (tube 2), un tube à essais contenant l'aluminium (tube 3), un tube à essais contenant le cuivre (tube 4), une allumette et l'hydroxyde de sodium.

On verse 2 ml d'hydroxyde de sodium dilué dans ces quatre tubes, puis après quelques instants on approche l'allumette enflammée à l'extrémité du tube. Les expériences sont schématisées ci-dessous :

	Tube 1	Tube 2	Tube 3	Tube 4
				
observation
que se passe-t-il lorsqu'on approche l'allumette enflammée à l'extrémité du tube
un dégagement gazeux aura lieu ?
Réactifs
Produits

Je retiens :

.....

.....

.....

.....

LEXIQUE :

Action : تأثير Matériaux : معادن Allumette : عود ثقاب Dilué : مخفف	Tube à essais : انبوب اختبار Détonation : تفرقع Dégagement : انبعاث Gazeux : غازي	Réactif : متفاعل Produit : ناتج Bilan : حصيلة Transformation : تحول	Chimique : كيميائي Equation : معادلة Réaction : تفاعل Zinc : زنك
---	--	--	---