

Fiche contrat du chapitre 6: Les réactions chimiques

I – Je retiens

1- Je sais reconnaître un réactif, un produit : Exercices n°1, 2 et 3

Questions possibles :

Q	- Le mélange de l'acide et du fer est une transformation chimique . Pourquoi ?
R	
Q	- Que se passe-t-il lorsqu'on mélange un acide et une base ?
R	
Q	- Quel gaz est formé lorsqu'on mélange de l'acide et un métal ?
R	
Q	- Quel test doit-on faire pour reconnaître H ₂ ?
R	
Q	- Qu'est-ce qu'un ion spectateur ?
R	
Q	- Quels sont les tests pour reconnaître l'eau et le dioxyde de carbone ?
R	

2- Je connais les ions présents dans l'acide chlorhydrique et les tests pour les identifier : Cours

Questions possibles:

Q	- Comment s'appellent les ions présents dans l'acide chlorhydrique ?
R	
Q	- Quels tests doit-on faire pour reconnaître l'acide chlorhydrique ?
R	

II – Je sais faire

3- Je sais expliquer comment varie la quantité des ions H⁺ eu cours de la réaction chimique : Exercices n°1 et 2

Question possible:

Q	- Pourquoi la solution finale n'est plus acide lorsqu'on mélange l'acide et le fer ?
R	

4 -Je sais écrire le bilan de la réaction d'un métal et de l'acide chlorhydrique , savoir si il est équilibré et savoir l'expliquer : Exercices n°1, 2 et 3

Question possible :

Q	- Que signifie le 2 devant l'acide chlorhydrique dans le bilan de la réaction ?
R	

