Nom:	Prénom :	3 ^{ème}	: Date	:/	<i> </i>	/
140111		5	mm Date		,	******

ACTIVITE EXPERIMENTALE: REACTION ENTRE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE ET LE FER

						1
Compétences évaluées : L'énergie ses transferts et ses conversions	MI	MF	MS	TBM	Note	ı
Propriétés a ci doba siques					Note:	ı
Réactions entre solutions acides et basiques					/20	ı
Réactions entre solutions acides et métaux					,	1

Les solutions acides sont connues pour leurs propriétés corrosives. Elles ne sont jamais stockées dans des récipients en fer. Que se passe-t-il lorsqu'on met en contact du fer et de l'acide chlorhydrique ?

Matériel:

- une solution diluée d'acide chlorhydrique, - de la soude (hydroxyde de sodium) et du nitrate d'argent
- de la paille de fer, trois tubes à essais, des allumettes, une pince en bois

Protocole expérimental :

Placer de la paille de fer au fond d'un tube à essais. Ajouter environ 5 mL d'acide chlorhydrique dilué et observer. Approcher la flamme d'une allumette près de l'ouverture du tube à essais. Attendre la fin de la réaction puis transvaser la solution dans deux nouveaux tubes à essais. Ajouter quelques gouttes de soude dans le premier tue à essai et quelques gouttes de nitrate d'argent dans le second.



acide Irique (20)	Observer 1. Qu'observes-tu lorsque l'on verse l'acide chlorhydrique su de fer ?	ır la (paille /2)
par l'acide chlorhydrique.	Comment évolue le volume de la paille de fer au cours de l'expérience ?	(/2)
	3. Que se passe-t-il lorsqu'on approche la flamme de l'allume de l'ouverture du tube à essai ?	ette (près /2)
	4. Quelles sont les couleurs des précipités obtenus lors de l'a soude et du nitrate d'argent ?	ijou	t de la /2)
b. Test a la soude c. Test au mitrate d'argent	Raisonner 5. Quel gaz est caractérisé par la détonation ?	(/2)
6. Quel ion est mis en évidence lor	sque l'on ajoute la soude ?		/2)
7. Quel ion est mis en évidence lor	sque l'on ajoute le nitrate d'argent ?		/2)
8. Pourquoi peut-on affirmer qu'ui	ne transformation chimique a lieu entre le fer et l'acide chlorhydrique	?(/2)
9. Quels sont les réactifs et les pro	duits de cette transformation chimique ?		/2)
Conclure 10. Ecris le bilan en toute lettre de	la transformation chimique entre le fer et l'acide chlorhydrique ? (/2)