

FICHE des MEMORISATION

LA QUESTION	MA REPONSE	LA CORRECTION	
Il existe différents types de solutions en fonction du pH. Donne le pH de chacune de ces solutions.		Une solution neutre a un pH de 7. Une solution acide a un pH compris entre 0 et 7. Une solution basique a un pH compris entre 7 et 14.	
Quelles sont les deux techniques pour mesurer le pH ?		On peut utiliser du papier pH ou un pHmètre.	
Quels sont les ions majoritaires dans une solution acide ? Donne la formule.		Ce sont les ions hydrogène H^+ .	
Quels sont les ions majoritaires dans une solution basique ?		Ce sont les ions hydroxyde HO^- .	
En quelle quantité sont présents ces ions dans une solution neutre?		Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène que d'ions hydroxyde.	
Quel est le danger que présentent des solutions acides ou basiques concentrées ?		Elles sont corrosives et irritantes.	
Qu'est-ce que la dilution ?		La dilution consiste à verser de l'acide ou une base dans l'eau pour la rendre moins corrosive.	
Quand on dilue une solution basique, comment varie le pH ?		Le pH diminue et se rapproche de 7.	
Quand on dilue une solution acide, comment varie le pH ?		Le pH augmente et se rapproche de 7.	
Quand un acide réagit avec une base, comment varient le pH et la température ?		Le pH se rapproche de 7 (la solution obtenue est neutre) et la température augmente(transformation chimique exothermique).	
Dans l'action de l'acide chlorhydrique sur le fer, quels sont les réactifs ? les produits ?		Les réactifs sont le fer et l'acide. Les produits sont le dihydrogène et le chlorure de fer II.	
Quel est le bilan de cette transformation chimique ?		Fer + acide chlorhydrique → Dihydrogène + chlorure de fer II	
Tous les métaux réagissent-ils avec le fer ?		Non , tous les métaux ne réagissent pas : le zinc et le fer réagissent contrairement au cuivre et à l'or.	