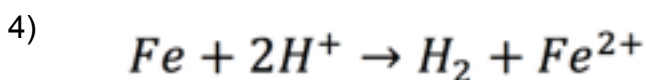


Correction de l'évaluation blanche sur le chapitre 4

1) On parle de pluies acides car le pH de l'eau de ces pluies est inférieur à 5, qui est une valeur de pH acide, puisqu'elle est inférieure à pH = 7 (pH neutre).

2) Les réactifs de la réaction avec le fer sont le fer et les ions hydrogène. Les produits de cette réaction sont le dihydrogène et les ions fer II.

3) fer + ions hydrogène → dihydrogène + ions fer II



5) On peut identifier les ions fer II en faisant un test caractéristique avec une solution d'hydroxyde de sodium (soude) : on observe la formation d'un précipité vert.

6) On peut identifier le dihydrogène en faisant un test caractéristique avec une allumette enflammée : lorsque le dihydrogène s'enflamme, il produit une détonation particulière.

7) Au cours de la réaction, comme les ions hydrogène sont des réactifs, cela signifie qu'ils vont disparaître. Or nous savons que plus il y a d'ions hydrogène, plus la solution est acide et la valeur du pH est petite. Donc nous pouvons dire que la solution sera de moins en moins acide au cours de la réaction (car les ions hydrogène vont disparaître), donc la valeur du pH va augmenter.