

des ions qui disparaissent sont les ions hydrogène.
Pour en être sûr il faut à nouveau mesurer le pH.

des ions qui ne réagissent pas sont les ions chlorure.

des produits sont le dihydrogène et chlorure de zinc.

C'est une transformation chimique car le zinc et l'acide chlorhydrique donnent des nouvelles espèces chimiques.

Zinc + acide chlorhydrique $\rightarrow H_2$ + solution de chlorure de zinc.

exercice 3.

volume d'acide en cm^3	quantité de fer en g
20	✓
80	4

il faut 80 cm^3 d'acide pour 4 grammes de fer.

le réactif qui n'est pas réagissant complètement est le fer pour 80 cm^3 d'acide il faut 4 g de fer il y a donc 1 g de fer

quantité de gaz en L	de fer en g	de l'acide en cm^3
0.43	7	20
2.58	6	120