Acides et métaux

Astrolab Cours · astrolabcours.fr

L'image. L'acide grignote le métal : le fer part en ions dans la solution, les ions H^+ deviennent du gaz. Rien ne se perd.

01 Fer + acide chlorhydrique

$$Fe + 2\,H^+ \longrightarrow Fe^{2+} + H_2$$

- Gaz : détonation à la flamme → dihydrogène.
- Solution + soude → précipité vert → Fe^{2+}.
- Cl^- : spectateurs.
- Le pH augmente (les H^+ sont consommés).

02 Les pièges

- Le métal ne disparaît pas, il devient des ions.
- Le cuivre et l'or ne sont pas attaqués.

© Astrolab Cours · astrolabcours.fr/physique/3e/acides-et-metaux/ · Tous droits réservés : usage personnel uniquement, republication et usage commercial interdits