Ions et pH

Astrolab Cours · astrolabcours.fr

L'image. Une balance : ions H^+ d'un côté, HO^- de l'autre. Égalité : neutre, pH 7.

01 Ions

- Perd des électrons : cation (+). Gagne : anion (–). Même nombre de protons.
- Solution ionique toujours neutre.

Ion	Réactif	Précipité
Cu^{2+}	soude	bleu
Fe^{2+}	soude	vert
Fe^{3+}	soude	rouille
Cl^-	nitrate d'argent	blanc, noircit

02 pH

pH < 7 acide (plus de H^+), = 7 neutre, > 7 basique (plus de HO^-). Dilution : le pH se rapproche de 7.

03 Les pièges

- Petit pH = très acide.
- Verser l'acide dans l'eau.

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