

apprendreoualessai / CPellet

IONS HYDROGÈNE



ACIDITÉ

si H^+ ↑ ⇒ Acidité ↑ ⇒ pH ↓
si H^+ ↓ ⇒ Basicité ↓

pH

3ÈME ANCIEN

VINAIGRE
JUS DE FRUIT
SODA ...

Acide + METAL

ça dépend

FER
ZINC
ALUMINIUM

OUI

TRANSFORMATION CHIMIQUE
↳ METAL DISPARAIT
↳ BULLES DE GAZ

BOUIT (POP...)

TEST À LA SOUDE
↳ APPARITION DU CATION METALLIQUE

TEST IDENTIFICATION DU GAZ DIHYDROGENE H_2
⇒ PETITE DETONATION AVEC ALLUMETTE ENFLAMMÉE

H^+ ↑

ACIDE

7

BASIQUE

CUIVRE NON RIEN NADA

DILUTION DE ACIDE
EN ACIDE

DILUTION DE BASIQUE EN BASIQUE

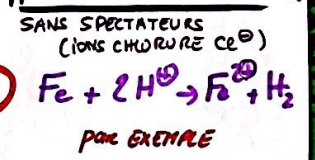
NEUTRE

JAVEL

BILAN

ACIDE CHLORHYDRIQUE + METAL
↓
DIHYDROGENE + CHLORURE DE METAL

EQUATION DE REACTION



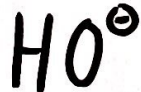
Dilution = AJOUTER DE L'EAU

MELANGE ACIDE + BASE



IL PEUT RESTER H^+ ou HO^-
PAS OBLIGATOIREMENT NEUTRE...

IONS HYDROXYDE



BASICITÉ

si HO^- ↑ ⇒ Basicité ↑ ⇒ pH ↑
si HO^- ↓ ⇒ Acidité ↓

pH

