

Les acides

Corrigé des exercices dans les notes

$\text{HCl}_{(aq)}$: Acide chlorhydrique

$\text{HBr}_{(aq)}$: Acide bromhydrique

$\text{H}_3\text{P}_{(aq)}$: Acide phosphorhydrique

$\text{H}_2\text{S}_{(aq)}$: Acide sulfhydrique

$\text{HF}_{(aq)}$: Acide fluorhydrique

$\text{HI}_{(aq)}$: Acide iodhydrique

$\text{HClO}_3(\text{aq})$: Acide chlorique

$\text{HClO}_2(\text{aq})$: Acide chloreux

$\text{HNO}_3(\text{aq})$: Acide nitrique

$\text{H}_3\text{PO}_4(\text{aq})$: Acide phosphorique

$\text{H}_3\text{PO}_3(\text{aq})$: Acide phosphoreux

$\text{HClO}_4(\text{aq})$: Acide perchlorique

$\text{HBrO}_3(\text{aq})$: Acide bromique

$\text{HClO}(\text{aq})$: Acide hypochloreux

Écris les formules des composés suivants :

Acide nitrique :



Acide sulfureux :



Acide sulfurique :



Acide nitreux :



Acide phosphoreux :



Acide sulfhydrique :

