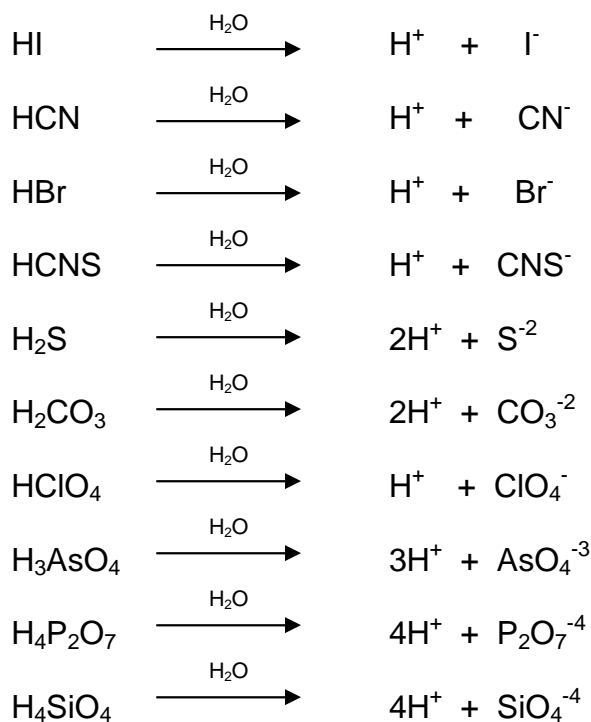


Compostos Inorgânicos

✓ Respostas

I – Ácidos

1) Equações de dissociação iônica



2) Denominação dos ácidos.

| | |
|--------------------------|------------------------|
| H_2CO_3 | : ácido carbônico |
| HBrO | : ácido hipobromoso |
| HIO_4 | : ácido periódico |
| H_2Se | : ácido selenídrico |
| H_3AsO_3 | : ácido orto-arsenioso |
| H_4SiO_4 | : ácido silícico |
| H_3BO_3 | : ácido bórico |
| HBrO_2 | : ácido bromoso |
| H_2CrO_4 | : ácido crômico |
| HIO_2 | : ácido iodoso |

HSbO₂ : ácido meta-antimonioso

H₄As₂O₅ : ácido piro-arsenioso

H₂SO₄ : ácido sulfúrico

H₂SeO₄ : ácido selênico

H₂SO₃ : ácido sulfuroso

HF : ácido fluorídrico

3) Fórmulas para ácidos.

Ácido selenídrico : H₂Se

Ácido brômico : HBrO₃

Ácido cloroso : HClO₂

Ácido piro-arsênico : H₄As₂O₇

Ácido cianídrico : HCN

Ácido sulfídrico : H₂S

4) Equações de hidratação do Sb₂O₃ e nomenclatura.

Sb₂O₃ + 1 H₂O → 2 HSbO₂ ácido meta-antimonioso

Sb₂O₃ + 2 H₂O → H₄Sb₂O₅ ácido piro-antimonioso

Sb₂O₃ + 3 H₂O → 2 H₃SbO₃ ácido orto-antimonioso

II - Bases

1) Equações de dissociação iônica das bases.

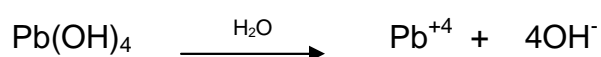
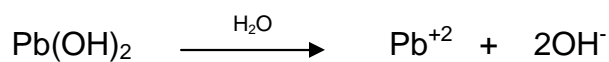
KOH $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ K⁺ + OH⁻

Ba(OH)₂ $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ Ba⁺² + 2OH⁻

NH₄OH $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ NH₄⁺ + OH⁻

Sr(OH)₂ $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ Sr⁺² + 2OH⁻

Ni(OH)₂ $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ Ni⁺² + 2OH⁻



2) Nomenclatura das bases.

CuOH : hidróxido cuproso ou hidróxido de cobre I

Cu(OH)_2 : hidróxido cúprico ou hidróxido de cobre II

Pb(OH)_2 : hidróxido plumboso ou hidróxido de chumbo II

Pb(OH)_4 : hidróxido plúmbico ou hidróxido de chumbo IV

Sr(OH)_2 : hidróxido de estrôncio

KOH : hidróxido de potássio

Zn(OH)_2 : hidróxido de zinco

3) Fórmulas para bases.

Hidróxido de estanho IV : Sn(OH)_4

Hidróxido de níquel II : Ni(OH)_2

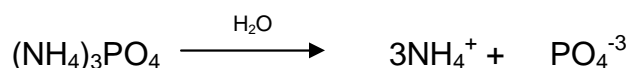
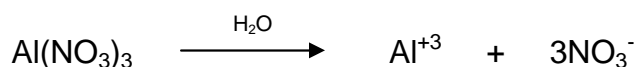
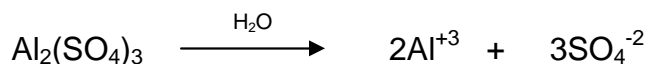
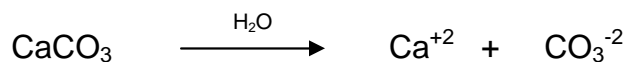
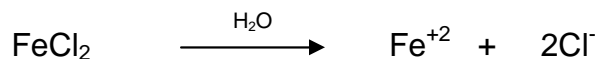
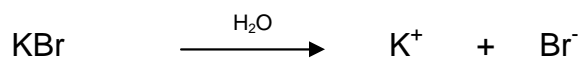
Hidróxido de berílio : Be(OH)_2

Hidróxido de bário : Ba(OH)_2

Hidróxido estanoso : Sn(OH)_2

III – Sais

1) Equações de dissociação iônica de sais.



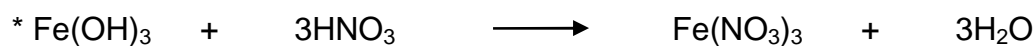


2) Nomenclatura dos sais.

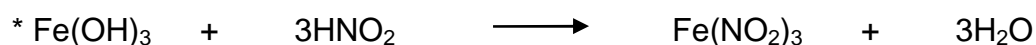
| | |
|----------------------------------|---|
| $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ | : nitrato férrico ou nitrato de ferro III |
| $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ | : nitrito férrico ou nitrito de ferro III |
| FeSO_4 | : sulfato ferroso ou sulfato de ferro II |
| $\text{Ni}(\text{CN})_2$ | : cianeto de níquel |
| ZnCrO_4 | : cromato de zinco |
| CaSO_3 | : sulfito de cálcio |
| MgS | : sulfeto de magnésio |
| KI | : iodeto de potássio |
| NaClO | : hipoclorito de sódio |
| NaClO_2 | : clorito de sódio |
| NaClO_3 | : clorato de sódio |
| NaClO_4 | : perclorato de sódio |
| KPO_2 | : meta-fosfito de potássio |
| $\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_5$ | : piro-fosfito de potássio |
| K_3PO_3 | : orto-fosfito de potássio |

3) Equações químicas que originaram os sais do exercício anterior.

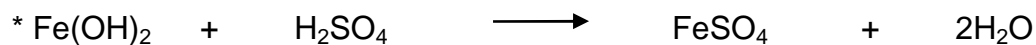
✓ $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$



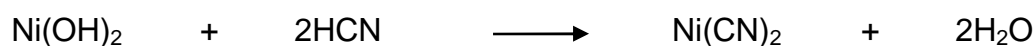
✓ $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$



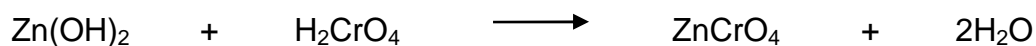
✓ FeSO_4



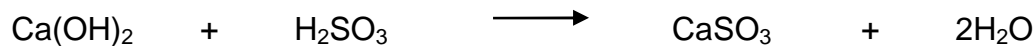
✓ **Ni(CN)₂**



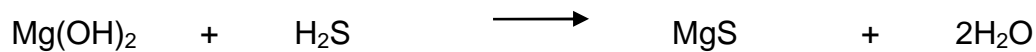
✓ **ZnCrO₄**



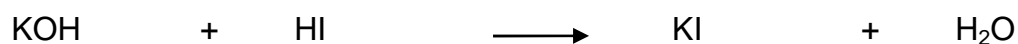
✓ **CaSO₃**



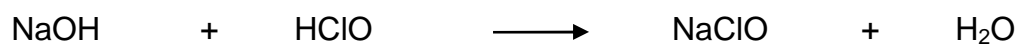
✓ **MgS**



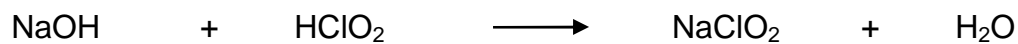
✓ **KI**



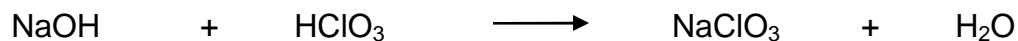
✓ **NaClO**



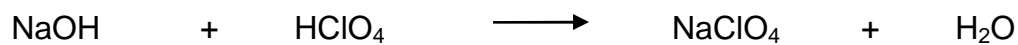
✓ **NaClO₂**



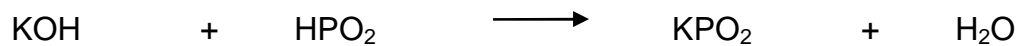
✓ **NaClO₃**



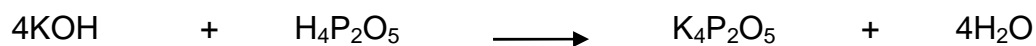
✓ **NaClO₄**



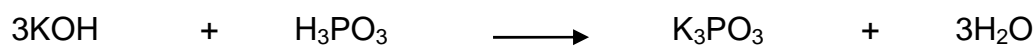
✓ **KPO₂**



✓ **K₄P₂O₅**



✓ **K₃PO₃**



IV – Óxidos

1) Nomenclatura para os óxidos.

CO : monóxido de (mono) carbono

NO : monóxido de (mono) nitrogênio

N₂O₅ : pentóxido de di-nitrogênio

SO₃ : trióxido de enxofre ou óxido sulfúrico ou anidrido sulfúrico

H₂O : monóxido de hidrogênio

H₂O₂ : peróxido de hidrogênio

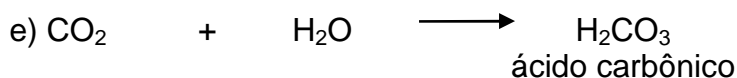
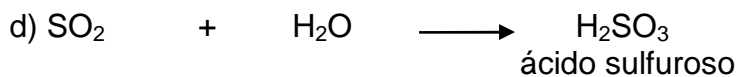
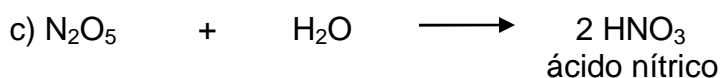
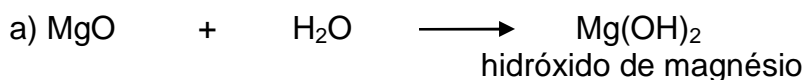
Fe₃O₄ : óxido ferroso-férrico ou óxido de ferro II e III

MgO : óxido de magnésio

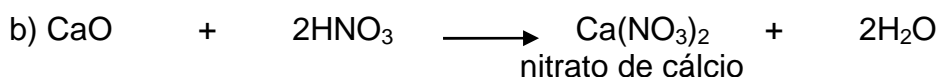
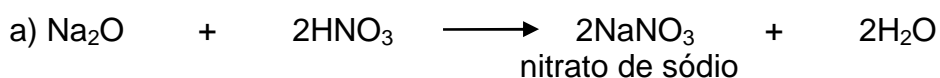
FeO : óxido ferroso ou óxido de ferro II

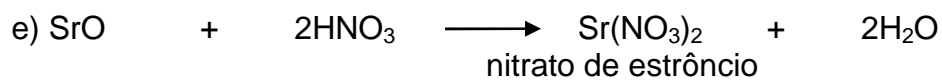
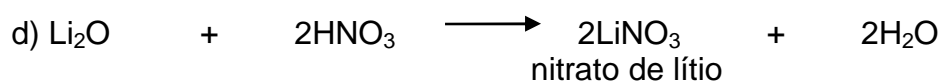
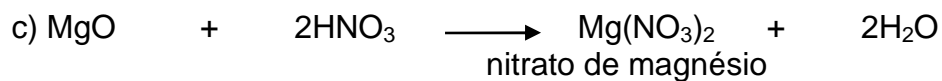
Cl₂O₃ : trióxido de di-cloro

2) Equações de hidratação para os óxidos com denominação do produto.



3) Reações dos ácidos com ácido nítrico (HNO₃) e nome do produto.





4) Equação de óxidos com hidróxido de sódio (NaOH) e nome do produto.

