

Nomenclature minérale – Exercices – Devoirs

Exercice 1

Compléter le tableau suivant :

| Formule | Formule M, H, X, O | Nom des composés chimiques (nomenclature IUPAC) | Structure de Lewis |
|-------------------|--------------------------|--|-----------------------|
| HBr _{aq} | | | |
| CuH ₂ | | | / |
| Na ₂ O | | | |
| CO | | | |

| | | | |
|--------------------------------|--|--|---|
| CaHPO ₃ | | | |
| CuO ₂ | | | / |
| K ₂ SO ₄ | | | |
| KI | | | |

| | | | |
|--------------------------------|--|--|---|
| Cr(OH) ₃ | | | / |
| PCl ₅ | | | |
| H ₂ CO ₃ | | | |
| LiClO ₃ | | | |
| NaOH | | | |
| CaO ₂ | | | |
| NaH | | | |
| HIO ₃ | | | |

Exercice 2

Compléter le tableau suivant :

| Formule | Formule M, H, X, O | Nom (nomenclature IUPAC) et nom usuel des composés chimiques | Structure de Lewis |
|---------|--------------------|--|--------------------|
| | | Dihydrure de plomb / hydrure de plomb(II)/ hydrure plombeux | / |
| | | Peroxyde d'hydrogène / eau oxygénée | |
| | | .../.../ chlorure ferreux | / |
| | | Hypochlorite de sodium | |
| | | ... / hydroxyde d'argent (I) /... | |
| | | Difluorure d'oxygène | |
| | | Nitrate d'argent | / |
| | | Acide sulfhydrique | |

| | | | |
|--|--|----------------------------|---|
| | | .../.../ Bromure iodique | |
| | | acide sulfureux | |
| | | .../.../ oxyde ferrique | / |
| | | oxyde de béryllium | |
| | | Perchlorate de cuivre (II) | / |