

Aluno: _____

Turma: _____

Data _____

1 Escreva a fórmula química dos ácidos abaixo:

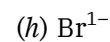
- (a) Sulfuroso :
- (b) Sulfúrico :
- (c) Hipofosforoso :
- (d) Fosforoso :
- (e) Fosfórico :
- (f) Hipocloroso :
- (g) Cloroso :
- (h) Clórico :
- (i) Perclórico :
- (j) Iodoso :
- (k) Iódico :
- (l) Nítrico :
- (m) Nitroso :
- (n) Hiponitroso :
- (o) Brômico :
- (p) Bórico :
- (q) Carbônico :
- (r) Piro-sulfúrico :
- (s) Metabórico :
- (t) Pirofosfórico :
- (u) Metafosfórico :
- (v) Cianídrico :

2 Escreva a fórmula química das bases:

- (a) Hidróxido de alumínio :
- (b) Hidróxido de cobre I :
- (c) Hidróxido de cobre II :
- (d) Hidróxido de magnésio :
- (e) Hidróxido de chumbo IV :
- (f) Hidróxido de amônio :
- (g) Hidróxido de ferro II :

3 Dê a fórmula dos ácidos ou bases formadas com os seguintes íons:

- | | |
|----------------------|----------------------|
| (a) Cd^{2+} | (b) Cu^{2+} |
| (c) Cr^{3+} | (d) Sn^{4+} |
| (e) Ni^{3+} | (f) NO_2^- |

**4** Dê nome aos seguintes ácidos:

- (a) H_2SO_3 :
- (b) H_2S :
- (c) H_3PO_3 :
- (d) HBrO :
- (e) H_3BO_3 :

5 Dê o nome as seguintes bases:

- (a) KOH :
- (b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$:
- (c) $\text{Al}(\text{OH})_3$:
- (d) $\text{Zn}(\text{OH})_2$:
- (e) $\text{Sn}(\text{OH})_2$:
- (f) CuOH

6 Classifique os ácidos em fortes, semifortes e fracos.

- (a) H_3BO_3 :
- (b) HMnO_4 :
- (c) H_2CrO_4 :
- (d) H_3PO_4 :
- (e) H_4SiO_4 :
- (f) HClO_3 :

7 Faça a equação de ionização ou dissociação iônica para os ácidos e bases dos exercícios 4 e 5.