



## ATIVIDADES – 3º TRIMESTRE QUÍMICA

ALUNO(a): \_\_\_\_\_

Nº: \_\_\_\_\_

9º ANO

TURMA: \_\_\_\_\_

PROF.: \_\_\_\_\_

DATA: \_\_\_\_/\_\_\_\_/2018

UNIDADE: VV  JC  JP  PC

### ÁCIDOS

1. Dados os ácidos HClO, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, HClO<sub>4</sub>.

a) Coloque-os em ordem crescente de força.

b) Represente a ionização de cada um deles.

2. Se colocarmos  $5 \times 10^5$  moléculas de H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> em água, podemos notar que, delas (500.000), somente  $1,35 \times 10^5$  sofrem ionização (135.000).

a) Qual o grau de ionização do H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> (na concentração e temperatura da medida)?

b) Como se pode classificá-lo quanto à força?

---

---

---

c) Ele é um hidrácido? Por quê?

---

---

---

d) Ele é binário? Por quê?

---

---

---

3. Dê as fórmulas:

a) ácido clorídrico: \_\_\_\_\_

b) ácido bórico: \_\_\_\_\_

c) ácido nítrico: \_\_\_\_\_

d) ácido fosfórico: \_\_\_\_\_

e) ácido sulfúrico: \_\_\_\_\_

- f) ácido pirofosfórico: \_\_\_\_\_
- g) ácido metafosfórico: \_\_\_\_\_
- h) ácido cianídrico: \_\_\_\_\_
- i) ácido silícico: \_\_\_\_\_
- j) ácido perclórico: \_\_\_\_\_
- k) ácido clórico: \_\_\_\_\_
- l) ácido cloroso: \_\_\_\_\_
- m) ácido cloroso: \_\_\_\_\_
- n) ácido fosforoso: \_\_\_\_\_
- o) ácido hipofosforoso: \_\_\_\_\_
- p) ácido oxálico: \_\_\_\_\_

**4. Dê os nomes:**

- |    |                                   |   |                                  |
|----|-----------------------------------|---|----------------------------------|
| a) | $\text{H}_2\text{CO}_3$           | g | $\text{H}_2\text{SO}_3$          |
| b) | HOCN                              | h | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ |
| c) | $\text{H}(\text{CH}_3\text{COO})$ | i | $\text{H}_3\text{PO}_3$          |
| d) | $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$  | j | $\text{H}_3\text{PO}_2$          |
| e) | HI                                | l | $\text{HNO}_2$                   |
| f) | $\text{H}_2\text{SiO}_3$          | n | $\text{HMnO}_4$                  |

**5. Qual das alternativas a seguir indica somente ácidos inorgânicos?**

- a) HCl,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ .
- b)  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ,  $\text{HMnO}_4$ .
- c)  $\text{CH}_3\text{OH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{BO}_3$ .
- d) HI,  $\text{HClO}_4$ , HCNS.
- e) HF, HCN,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ .

**6. Os nomes dos ácidos oxigenados a seguir são, respectivamente,**



- a) Nitroso, clórico, sulfúrico, sulfuroso e fosfórico.
- b) Nítrico, clorídrico, sulfuroso, sulfúrico e fosfórico.
- c) Nítrico, hipocloroso, sulfúrico, sulfuroso e fosforoso.
- d) Nitroso, perclórico, sulfuroso, sulfúrico e fosfórico.
- e) Nítrico, cloroso, sulfuroso, sulfúrico e hipofosforoso.