

COMPONENTE CURRICULAR: Química DATA: \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_\_  
TURMA: 1ª SÉRIE PROFESSOR: Jailson Duarte  
ALUNO(A): \_\_\_\_\_

## Química inorgânica

**01.** Em condições ambientes, o cloreto de sódio, NaCl, é sólido, e o cloreto de hidrogênio, HCl, um gás. Ambos não conduzem corrente elétrica nessas condições, mas podem se tornar eletrólitos quando dissolvidos em água. Explique por que isso ocorre.

**02.** (PUC-SP) A respeito das substâncias denominadas ácidos, um estudante anotou as seguintes características:

- I) têm poder corrosivo;
- II) são capazes de neutralizar bases;
- III) são compostos por dois elementos químicos;
- IV) formam soluções aquosas condutoras de corrente elétrica.

Quais Características são consideradas corretas?

**03.** 4. Escreva o nome dos seguintes ácidos:

- a) HCl e HBr
- b) HNO<sub>3</sub> e HNO<sub>2</sub>

**04.** Escreva o nome das seguintes bases:

- a) LiOH e Be(OH)<sub>2</sub>
- b) CuOH e Cu(OH)<sub>2</sub>

**05.** Para combater a acidez estomacal causada pelo excesso de ácido clorídrico, costuma-se ingerir um antiácido. Das substâncias abaixo, encontradas no cotidiano das pessoas, a mais indicada para combater a acidez é:

- a) refrigerante.
- b) suco de laranja.
- c) água com limão.
- d) vinagre.
- e) leite de magnésia.

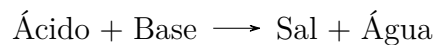
**06.** Uma base forte deve ter ligado ao grupo  $\text{OH}^-$ :

- a) um elemento muito eletropositivo.
- b) um elemento muito eletronegativo.
- c) um semimetal.
- d) um metal que dê 3 elétrons.
- e) um ametal.

**07.** Escreva o nome dos seguintes sais:

- a)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- b)  $\text{KNaSO}_4$
- c)  $\text{NaHCO}_3$

**08.** Os sais são produtos também obtidos pela reação de neutralização total ou parcial dos hidrogênios ionizáveis dos ácidos com as bases ou hidróxidos, segundo a reação genérica:



Com base nessa afirmação, qual é o único ácido que não apresenta todos os seus produtos possíveis relacionados?

- a) clorídrico só produz o sal neutro cloreto.
- b) nítrico só produz o sal neutro nitrato.
- c) fosfórico só produz o sal neutro fosfato.
- d) sulfídrico pode produzir tanto o sal neutro sulfeto como o sal ácido, sulfeto ácido ou hidrogenosulfeto.
- e) sulfúrico pode produzir tanto o sal neutro sulfato como o sal ácido, sulfato ácido ou hidrogenosulfato.

**09.** Escreva o nome dos seguintes óxidos:

- a)  $\text{CO}_2$  e  $\text{N}_2\text{O}_3$
- b)  $\text{Al}_2\text{O}_3$  e  $\text{Na}_2\text{O}$
- c)  $\text{Cu}_2\text{O}$  e  $\text{CuO}$
- d)  $\text{FeO}$  e  $\text{Fe}_2\text{O}_3$