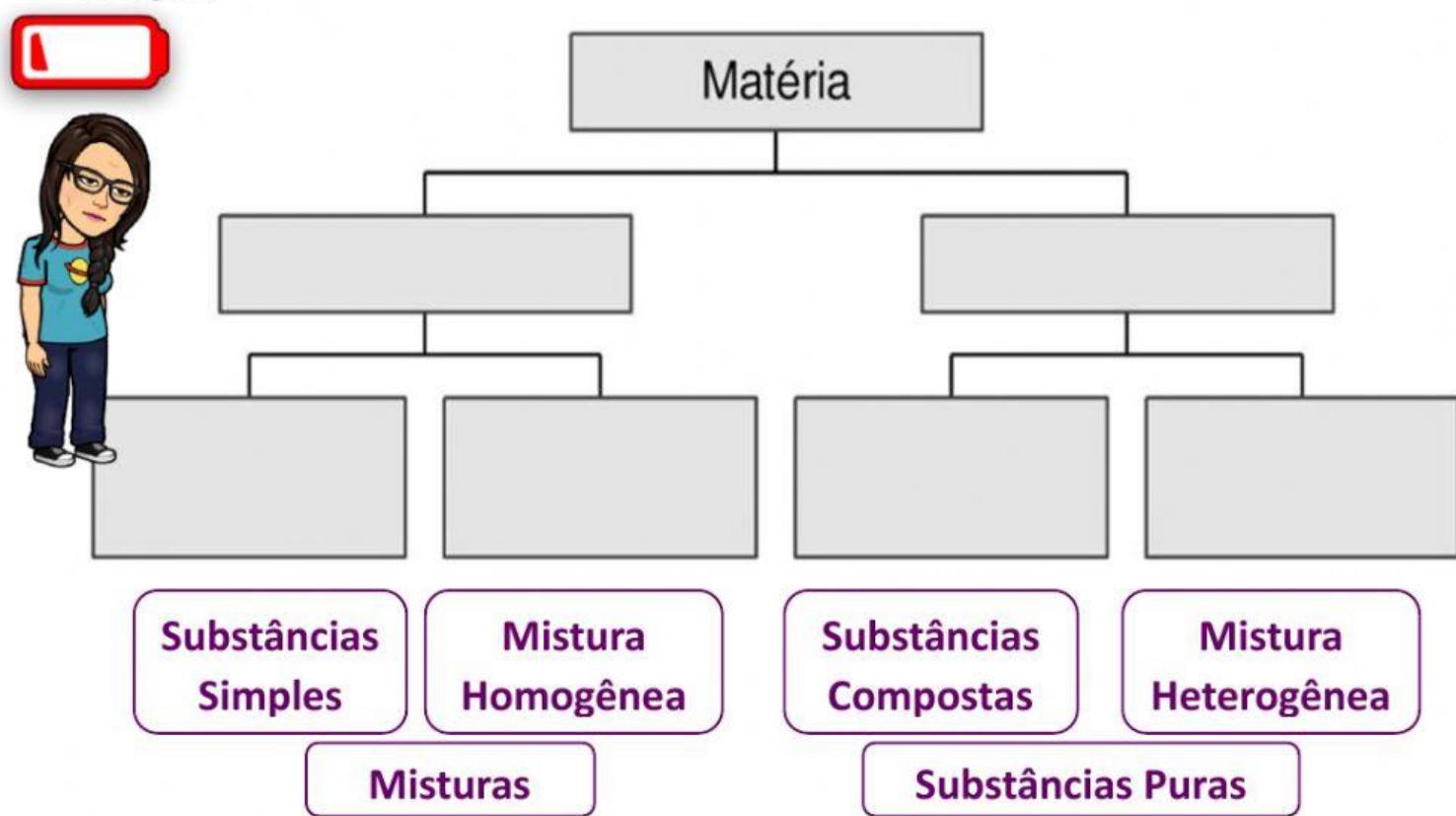


Escola/Colégio:	
Disciplina: <b>QUÍMICA</b>	Ano/Série:
Estudante:	nº:

## AULA 8 - AS SOLUÇÕES E A CONDUTIVIDADE ELÉTRICA.

- 01.** Os eletrólitos são substâncias que
- mudam de cor conforme o pH da solução.
  - conduzem corrente elétrica quando em solução e quando fundidos.
  - conduzem corrente elétrica quando no estado sólido ou anidro (seco).
  - determinam a concentração de um constituinte ou soluto de uma solução.

- 02.** Preencha os retângulos com os termos corretos e marque o que é considerado solução.



- 03.** Preencha com os termos corretos:

Nas soluções \_\_\_\_\_, os íons livres ou \_\_\_\_\_ em solução, permitem a passagem de \_\_\_\_\_, fazendo com que a lâmpada \_\_\_\_\_.

E nas soluções \_\_\_\_\_, não há \_\_\_\_\_ livres ou eletrólitos em \_\_\_\_\_, logo, a lâmpada não acende.

**04.** (Cesgranrio-RJ) O ácido clorídrico puro ( $\text{HCl}$ ) é um composto que conduz muito mal a eletricidade. A água pura ( $\text{H}_2\text{O}$ ) é um composto que também conduz muito mal a eletricidade; no entanto ao dissolvemos o ácido na água, formamos uma solução que conduz muito bem a eletricidade, o que deve à:

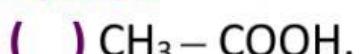
- a) dissociação da água em  $\text{H}^+$  e  $\text{OH}^-$ .
- b) ionização do  $\text{HCl}$  formando  $\text{H}_3\text{O}^+$  e  $\text{Cl}^-$ .
- c) transferência de elétrons da água para o  $\text{HCl}$ .
- d) transferência de elétrons do  $\text{HCl}$  para a água.
- e) reação de neutralização do  $\text{H}^+$  da água com  $\text{Cl}^-$  do  $\text{HCl}$ .

**05.** Associe a classificação da coluna A às substâncias da coluna B.

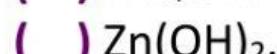
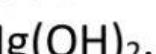
**Coluna A**

**1. ELETRÓLITOS FORTES**

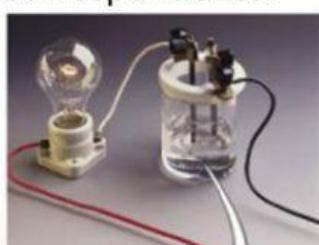
**Coluna B**



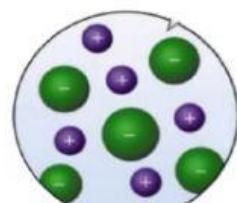
**2. ELETRÓLITOS FRACOS**



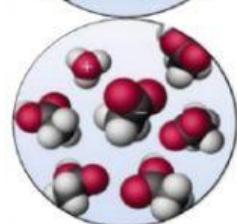
**06.** Ligue a definição correta ao esquema correspondente:



1



2



3

