

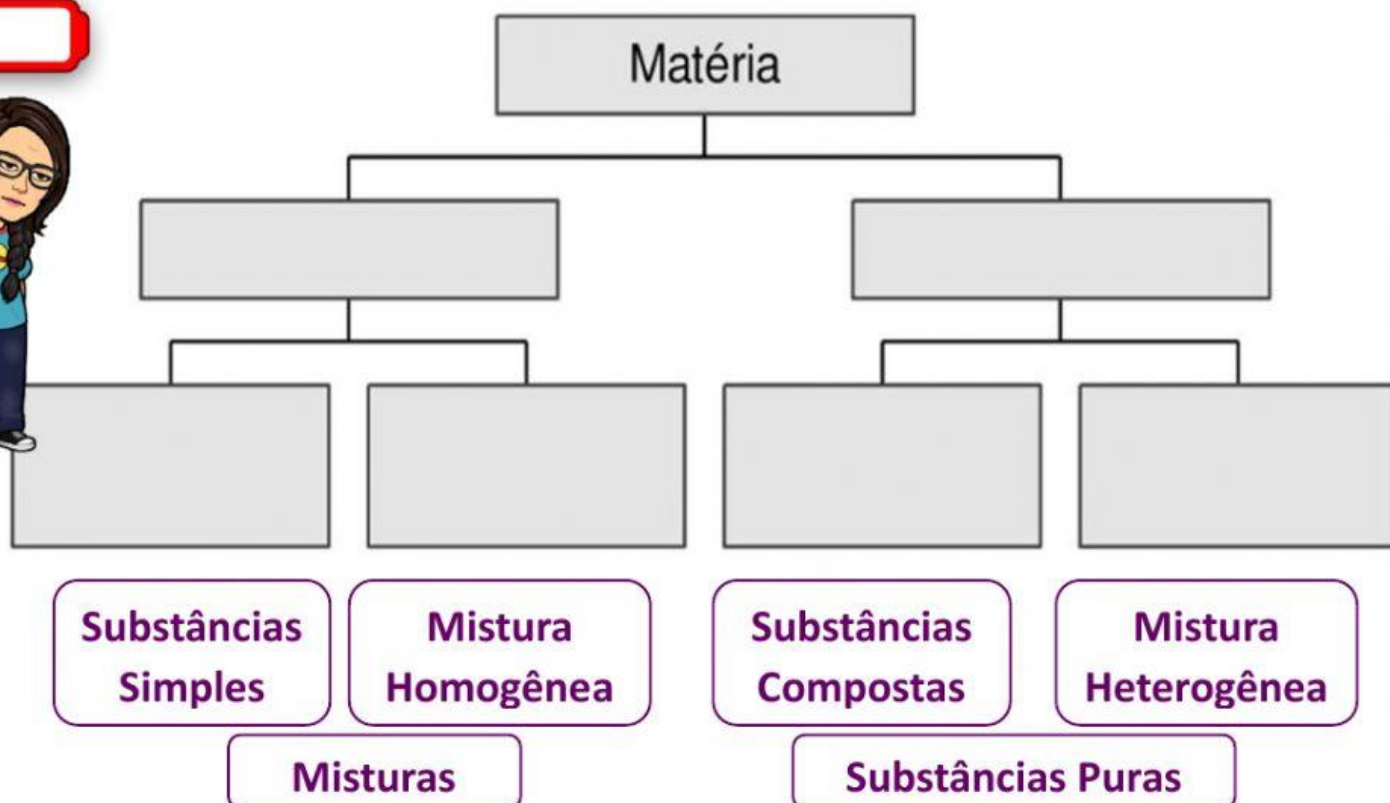
Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	nº:

AULA 8 - AS SOLUÇÕES E A CONDUTIVIDADE ELÉTRICA.

01. Os eletrólitos são substâncias que

- a) mudam de cor conforme o pH da solução.
- b) conduzem corrente elétrica quando em solução e quando fundidos.
- c) conduzem corrente elétrica quando no estado sólido ou anidro (seco).
- d) 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 (HCl) é um composto que conduz muito mal a eletricidade. A água pura (H_2O) é um composto que também conduz muito mal a eletricidade; no entanto ao dissolvermos o ácido na água, formamos uma solução que conduz muito bem a eletricidade, o que deve à:

- a) dissociação da água em H^+ e OH^- .
- b) ionização do HCl formando H_3O^+ e Cl^- .
- c) transferência de elétrons da água para o HCl .
- d) transferência de elétrons do HCl para a água.
- e) reação de neutralização do H^+ da água com Cl^- do HCl .

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

Coluna A

1. ELETRÓLITOS FORTES

2. ELETRÓLITOS FRACOS

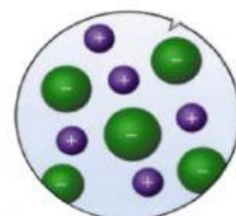
Coluna B

- | | | |
|--|---|---|
| <input type="checkbox"/> $\text{CH}_3 - \text{COOH}$. | <input type="checkbox"/> HNO_3 . | <input type="checkbox"/> HClO . |
| <input type="checkbox"/> H_2S . | <input type="checkbox"/> NaCl . | <input type="checkbox"/> HBr . |
| <input type="checkbox"/> KBr . | <input type="checkbox"/> H_2SO_4 . | <input type="checkbox"/> KOH . |
| <input type="checkbox"/> HCl . | <input type="checkbox"/> RbOH . | <input type="checkbox"/> NH_4OH . |
| <input type="checkbox"/> HCN . | <input type="checkbox"/> $\text{Mg}(\text{OH})_2$. | <input type="checkbox"/> $\text{Zn}(\text{OH})_2$. |

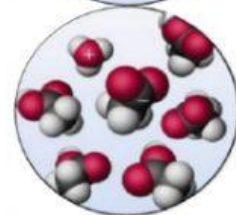
06. Ligue a definição correta ao esquema correspondente:



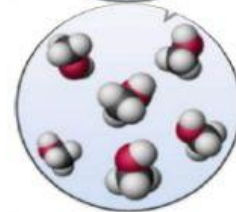
1



2



3



1 M $\text{NaCl}(\text{aq})$



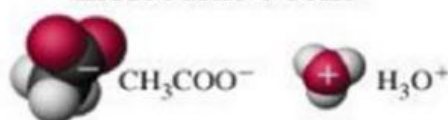
Eletrólito Forte
Solução Iônica



1 M $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq})$



Eletrólito Fraco
Solução contendo
moléculas e íons



1 M CH_3OH

Não eletrolítica
Solução de moléculas;
sem íons