

Características dos Compostos

quinta-feira, 22 de maio de 2025 20:09

Condições Compostos		Condutividade elétrica			
		Estado físico			Solução aquosa
		Sólido	Líquido	Gasoso	
Iônicos		N	S	N	S
Moleculares	Óxidos e amônia	N	N	N	S
	Demais	N	N	N	N

① Faça a associação:

- a) Conduz corrente elétrica
- b) Não conduz corrente elétrica

I. Solução eletrolítica a)

II. Solução não-eletrolítica b)

III. Solução iônica a)

IV. Solução molecular b)

② Produto	Um dos componentes	Fórmula
1 - sal de cozinhar	clorato de sódio	NaCl
2 - açúcar	sacarose	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
3 - refrigerante	ácido carbônico	H_2CO_3
4 - suco de laranja	ácido cítrico	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$
5 - limpa-forno	hidróxido de sódio	NaOH
6 - fermento em pó	bicarbonato de sódio	NaHCO_3
7 - álcool hidratado	etanol	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

2) Indique as substâncias iônicas e as moleculares.

Iônicos $\rightarrow$ 1- NaCl , 5- NaOH , 6- NaHCO_3

Moleculares $\rightarrow$ 2- $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, 3- H_2CO_3
4- $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$, 7- $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

b) Quais das substâncias que, adicionadas à água em quantidade apropriada, irão originar soluções eletrolíticas?

1 - NaCl , 3 - H_2CO_3 , 4 - $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}$

5 - NaOH , 6 - NaHCO_3

c) O soro caseiro (água + sal de cozinha + açúcar) é eletrolítico? Justifique.

Sim, por causa do sal dissolvido na água, que libera íons $\text{Na}^+_{(aq)}$ e $\text{Cl}^-_{(aq)}$.

③ Identifique as afirmações verdadeiras:

a) Numma solução iônica, o composto dissolvido é sempre iônico. **F**

Solução iônica é a que libera íons.

b) Numma solução iônica, o composto dissolvido pode ser iônico ou molecular. **V**

Pode ser com compostos iônicos ou moleculares

c) Numma solução molecular, o composto dissolvido é sempre molecular. **V**

d) Numma solução molecular, o composto dissolvido pode ser molecular ou iônico. **F**