

# QUÍMICA

## Funções Inorgânicas

### ÁCIDOS

**Definição segundo Arrhenius:** são substâncias que em solução aquosa sofrem **ionização**, liberando como cátions somente íons  $H^+$  ( $H_3O^+$ ) (íons hidrônio ou hidroxônio)



### BASES

**Definição segundo Arrhenius:** é toda substância que, em solução aquosa, sofre **dissociação**, liberando como único tipo de ânion o  $OH^-$  (hidroxila).



# QUÍMICA

## Funções Inorgânicas

### SAIS

**Definição segundo Arrhenius:** é toda substância que, em solução aquosa, sofre dissociação, produzindo pelo menos um cátion diferente do  $H^+$  e pelo menos um ânion diferente do  $OH^-$ .



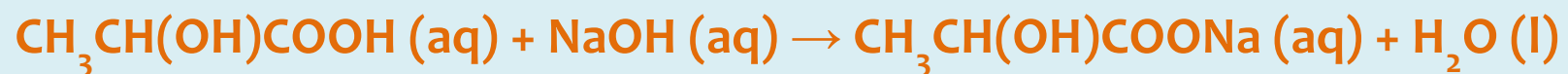
### ÓXIDOS

São compostos binários, ou seja, formados por dois elementos, sendo o oxigênio o mais eletronegativo entre eles.

# QUÍMICA

## Questão

Alguns profissionais burlam a fiscalização quando adicionam quantidades controladas de solução aquosa de hidróxido de sódio a tambores de leite de validade vencida. Assim que o teor de acidez, em termos de ácido láctico, encontra-se na faixa permitida pela legislação, o leite adulterado passa a ser comercializado. A reação entre o hidróxido de sódio e o ácido láctico pode ser representada pela equação química:



A consequência dessa adulteração é o(a)

- A** aumento do pH do leite.
- B** diluição significativa do leite.
- C** precipitação do lactato de sódio.
- D** diminuição da concentração de sais.
- E** aumento da concentração dos íons H<sup>+</sup>.



**GABARITO: LETRA A**