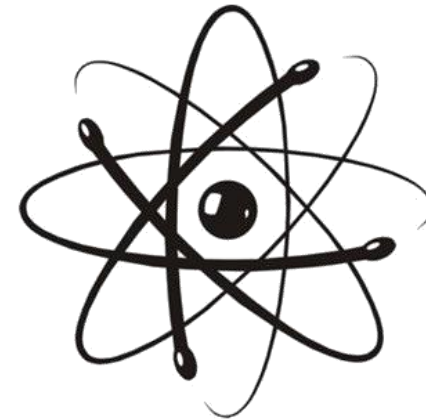


# Soluções

**Prof. Francis Isotton**  
Química



# Dispersões

## Classificação das Dispersões

### Disperso x Dispersante



Dispersão	Exemplo
Suspensão > 1000 nm	H <sub>2</sub> O + Areia
Coloide 1 e 1000 nm	Gelatina
Solução Verdadeira < 1 nm	Álcool hidratado

# Coloides

## Coloides (Classificação)

Coloide	Partícula/Meio dispersante	Exemplo
Aerossol	Sólido ou Líquido disperso em Gás	Spray, Neblina
Sol (Sól)	Sólido disperso em Sólido	Pedras preciosas
Sol (Liq)	Sólido disperso líquido	Tintas, vernizes, colas
Emulsão	Líquido disperso em Líquido/Sólido	Maionese, leite, queijo
Espuma	Gás disperso em Sólido/líquido	Pedra-pome, chantilly
Gel	Líquido disperso em Sólido	Geleias, manteiga

# Coloides

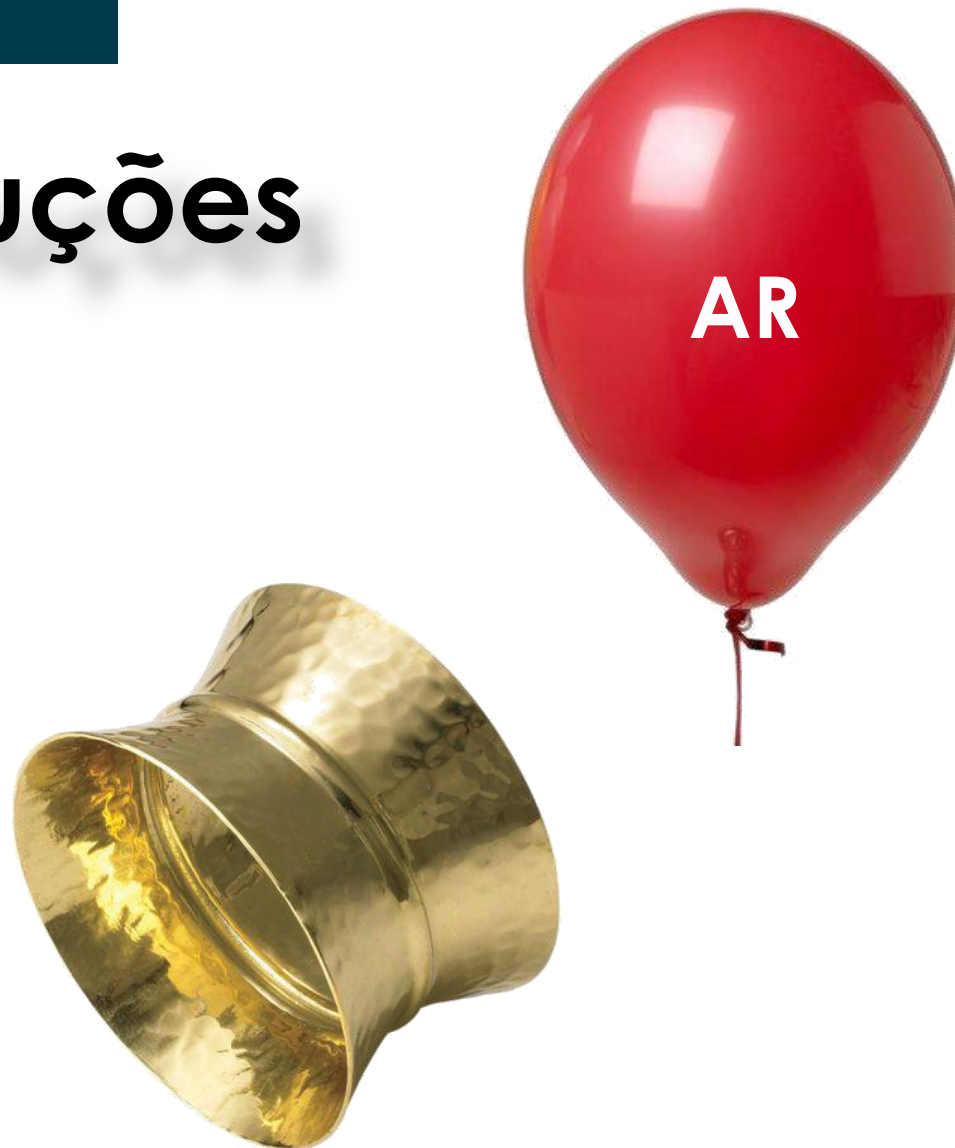
## Efeito Tyndall



## Classificação das Soluções

### Quanto ao estado físico

- **Sólidas:** Ligas Metálicas
- **Líquidas:** Álcool hidratado
- **Gasosas:** Ar atmosférico filtrado



# Soluções

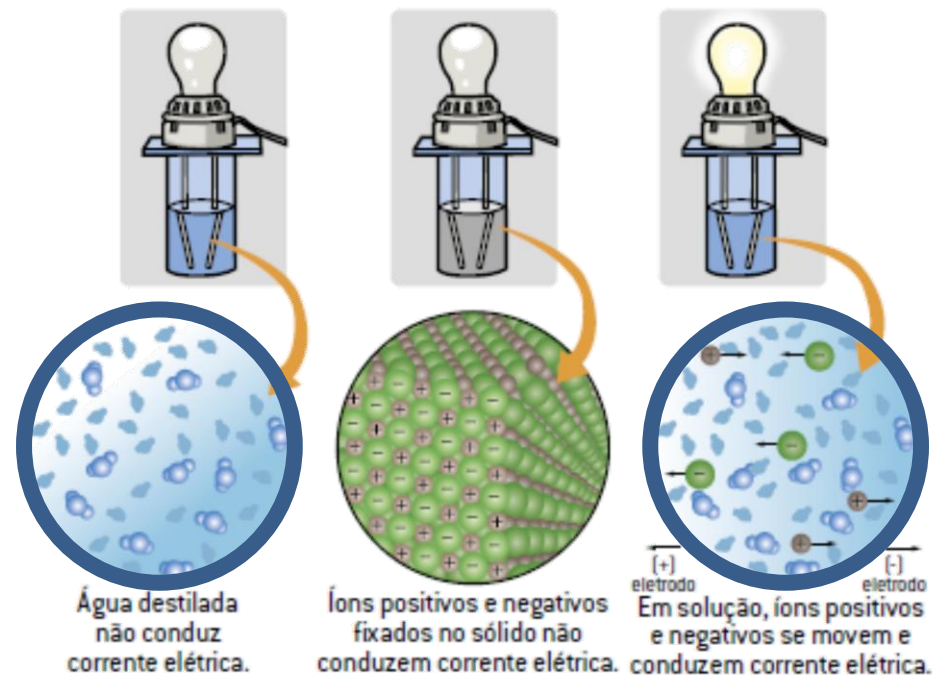
## Classificação das Soluções Quanto à natureza

- **Moleculares (não eletrolíticas)**

Exemplo: água e açúcar

- **Iônicas (eletrolíticas)**

Exemplo: água e sal



# Soluções

## Classificação das Soluções

### Quanto à proporção soluto x solução

- **Diluídas**

Ex: 2 g de sal de cozinha + 1,0 litro de água.

- **Concentradas**

Ex: 300 g de  $\text{AgNO}_3$  + 1,0 litro de água.



Módulo 28

543, 544, 546,

549, 551.

Agenda 20  
20