

## Condutibilidade de compostos moleculares e iônicos.

### Objetivo:

Diferenciar solução iônica de uma solução molecular.

### Tempo previsto:

10 minutos.

### Material e reagentes:

2 bequères de 50 mL

1 proveta de 50 mL

1 colher de medida (chá)

1 lâmpada de 2,5 Volts

bateria de 9 Volts

2 fios com as pontas descascadas

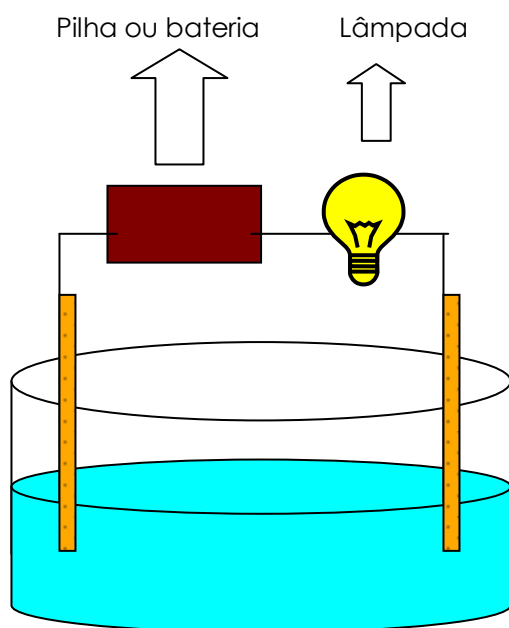
sal

açúcar

água destilada

### Procedimento experimental:

#### Montagem Experimental



#### PARTE A

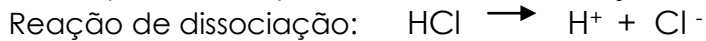
1. Em um béquer contendo 30 mL de água, dissolva 1 colher de chá de sal.
2. Acoplado os fios na bateria, coloque as pontas dentro da solução contendo sal. Observe o ocorrido.

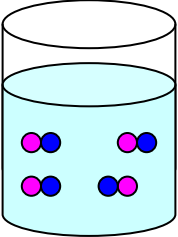
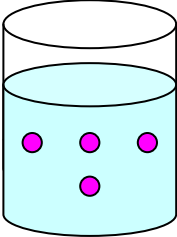
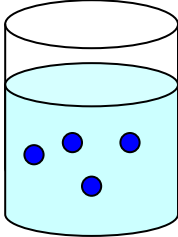
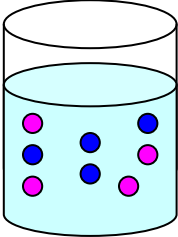
PARTE B

1. Adicione ao béquer 30 mL de água destilada.
2. Dissolva 1 colher de chá de açúcar.
3. Da mesma forma da parte A , coloque as pontas dos fios na solução. Observe o ocorrido.

**Questões:**

1. Em qual dos recipientes temos uma solução de ácido clorídrico(HCl)?



a)  b)  c)  d) 

● Cl<sup>-</sup>  
● H<sup>+</sup>  
●● HCl

2. Porque algumas soluções homogêneas como a água e o cloreto de sódio (NaCl) conduzem corrente elétrica e outras soluções como água e açúcar não conduzem corrente elétrica?



---

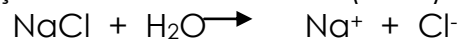
---

---

---

---

3. Observe o processo de dissolução do cloreto de sódio (NaCl) em água.



Explique com suas palavras as etapas de uma dissolução, conforme as figuras.

**Bibliografia:**

❖ FELTRE, R. *Química Geral*; volume um. 3<sup>o</sup> ed. São Paulo: Editora Moderna, 1994.