



QUIMIFIRST – SOLUÇÕES ELETROLÍTICAS

QUIMICANA



Agora é sua vez: **Arraste e Solte** para a tabela descrita a seguir, organizando conforme as numerações

I) cloreto de sódio sólido ($\text{NaCl}_{(s)}$).

II) solução aquosa do cloreto de sódio ($\text{NaCl}_{(aq)}$).

III) solução aquosa de ácido clorídrico ($\text{HCl}_{(aq)}$).

IV) solução aquosa de açúcar (sacarose- $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11(aq)}$).

V) solução aquosa de hidróxido de potássio ($\text{KOH}_{(aq)}$).

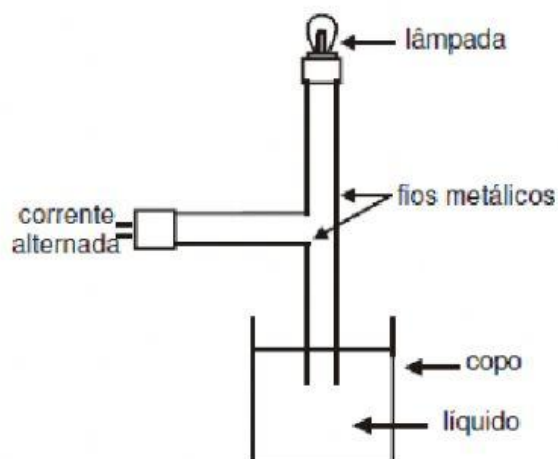
VI) ácido clorídrico líquido e puro ($\text{HCl}_{(l)}$).

VII) ácido sulfúrico líquido e puro ($\text{H}_2\text{SO}_{4(l)}$).

VIII) solução aquosa de açúcar (glicose- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_{6(aq)}$).

IX) hidróxido de sódio sólido ($\text{NaOH}_{(s)}$).

X) solução aquosa de ácido nítrico ($\text{HNO}_{3(aq)}$).



Com quais desses compostos a lâmpada deve acender, ou seja, há condutibilidade elétrica?

Lâmpada:

Acende	Não acende

Profa. Ana Paula Ruas (QuimicAna)
Bom Estudo!!!



VEM QUIMICAR LIVEWORKSHEETS