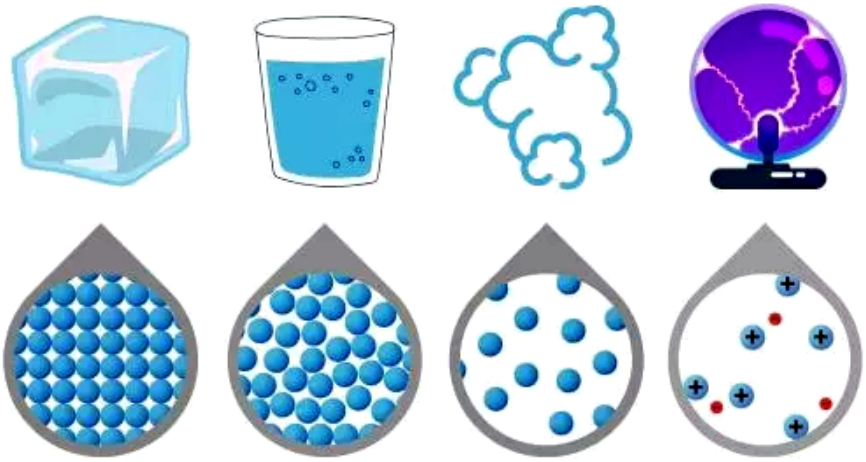
Kvapalné látky a ich častice :)

V kvapalných látkach sú častice látok relatívne blízko seba, ale nie sú viazané v pevných polohách, teda sa môžu sa pohybovať v celom objeme.

Častice sa vzájomne udržujú v rovnovážnych polohách, okolo ktorých vykonávajú kmitavý pohyb. Rovnovážne polohy sa u kvapalín môžu premiestňovať. Väzba medzi časticami zaisťuje, že za normálnych podmienok sa objem látky nemení.

Nositeľom elektrického prúdu vo vodivých kvapalinách sú ióny.

Štyri skupenstvá látok:



tuhé (pevné) | **kvapalné** | plynné | plazma