**ČÁSTICE LÁTEK**

Všechny látky jsou složeny z částic – atomů nebo molekul nebo iontů.

a) **ATOM** – je základní stavební částice, má tvar koule, např. atom uhlíku – C



b) **MOLEKULA** – vznikla sloučením dvou a více atomů

* Když se sloučily stejné atomy – tak se jedná o molekulu prvku –

například molekula kyslíku - *zkresli obrázek z učebnice na str. 39*

a molekula dusíku - *zkresli obrázek z učebnice na str. 39*

* Když se sloučily různé atomy – tak se jedná o molekulu sloučeniny –

například molekula vody - *zkresli obrázek z učebnice na str. 39*

a molekula oxidu uhličitého - *zkresli obrázek z učebnice na str. 39*

c) **IONT** – je kladně nebo záporně nabitá částice, která vznikla z atomu.

* Když je kladně nabitá – tak se nazývá kation nebo také kationt
* Když je záporně nabitá – tak se nazývá anion nebo také aniont

například kuchyňská sůl obsahuje ionty – kationty sodíku Na+ a anionty chloru Cl-

Na+Cl-