

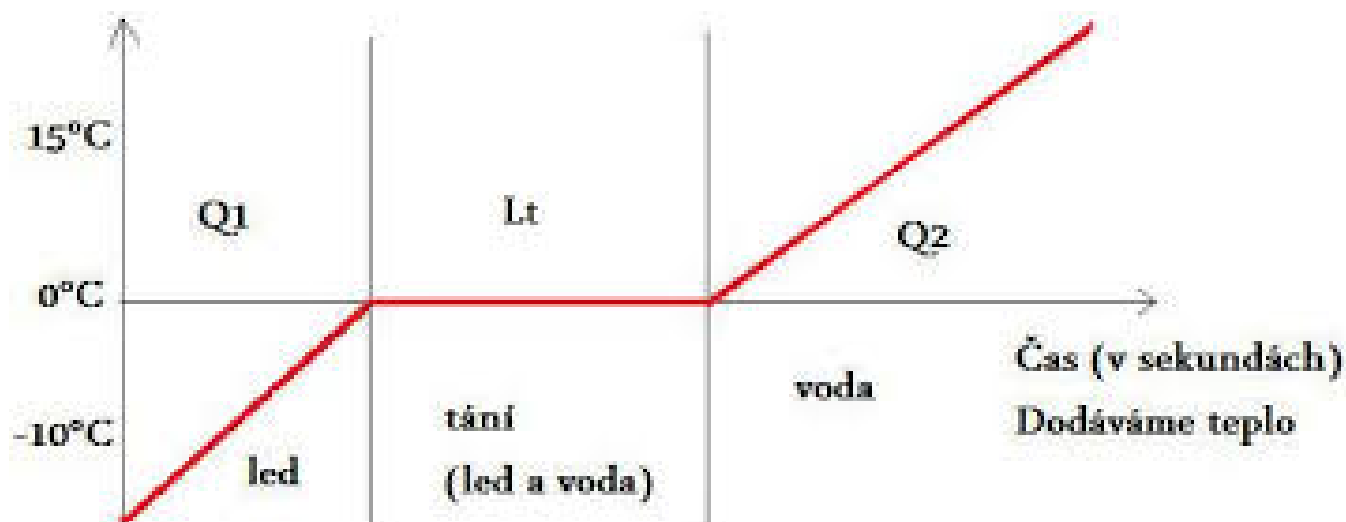
Milí osmáci, výpočtem tepla končíme kapitolu, nutno podotknout, že teplo jde takto vypočítat pouze tehdy, když **nedochází ke změně skupenství !!!!!!!!!!!!!!!**

.....jinak je nutno připočítat tzv. **skupenské teplo tání** při přeměně pevné látky v kapalinu, které je potřeba, aby přijala pevná látka na přeměnu v kapalinu, v té době látka **přijímá teplo**, ale **její teplota nestoupá !!!!!!!!!!!**

.....totéž se pak děje při přeměně kapaliny v plyn, látka přijímá **skupenské teplo varu**.....

....v tabulkách je pak měrné skupenské teplo **látky vztažené na množství 1 kg**, budete ho počítat až na střední škole, to bychom se teď z toho zbláznili!!!!

.....tak si jen doplňte do sešitu i s názornými grafy.....

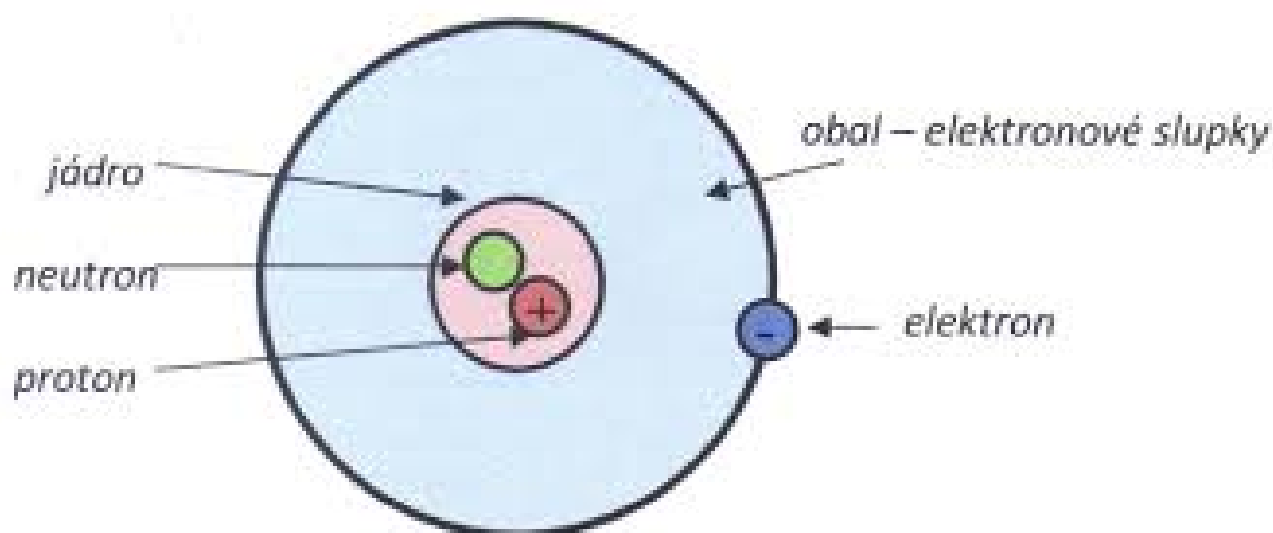
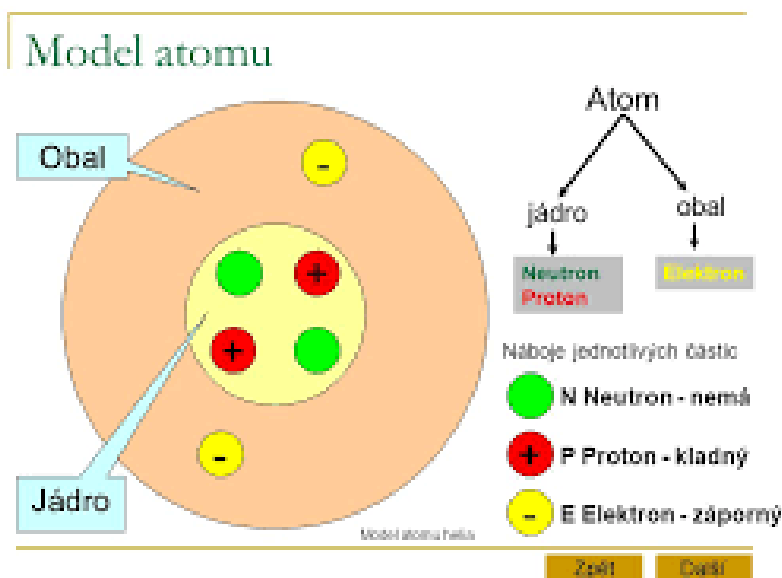


.....nové učivo začíná opakováním.....

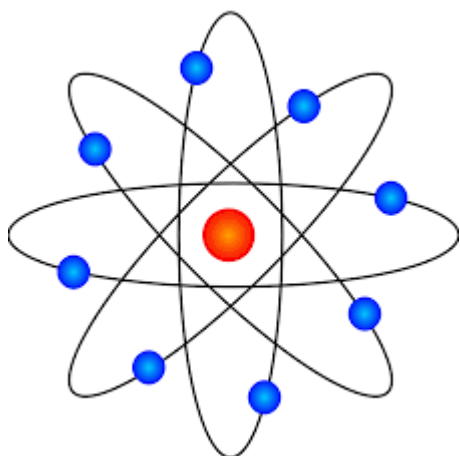
Elektrické jevy

.....nutně musíme zopakovat

Model atomu



.....toto vše je školská představa, ale nám stačí, samozřejmě, že jsou různé modely.....



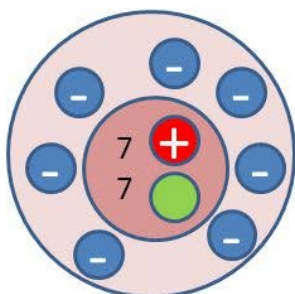
.....atom je jako celek **elektricky neutrální** , tj. má **stejný počet protonů v jádře a elektronů v obalu**, na počtu neutronů nezáleží, ty pak tvoří izotopy, to nás teď nezajímá.....

Prvky se řadí podle protonového čísla – počtu protonů v periodické tabulce.

řešení

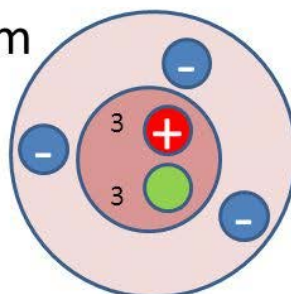
dusík

${}_{7}\text{N}$



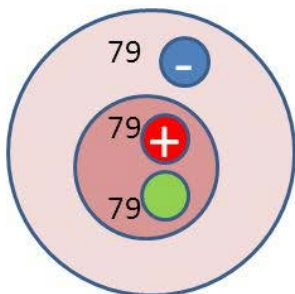
lithium

${}_{3}\text{Li}$



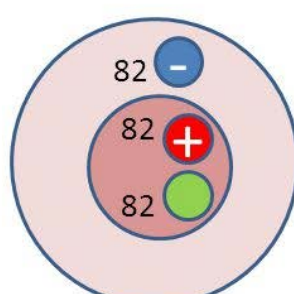
zlato

${}_{79}\text{Au}$

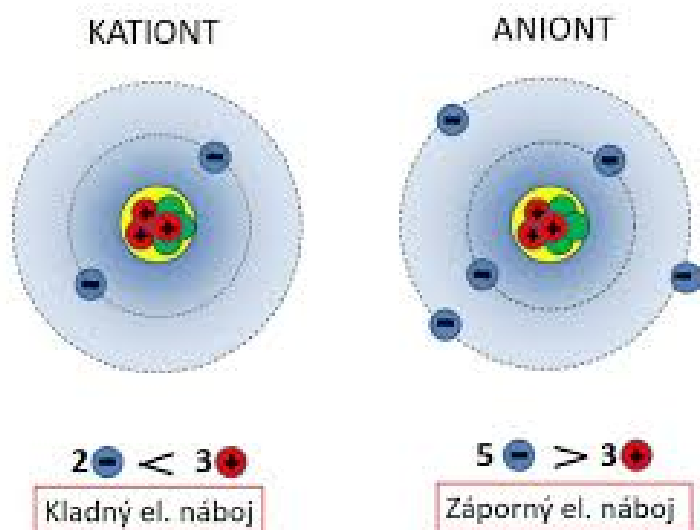


olovo

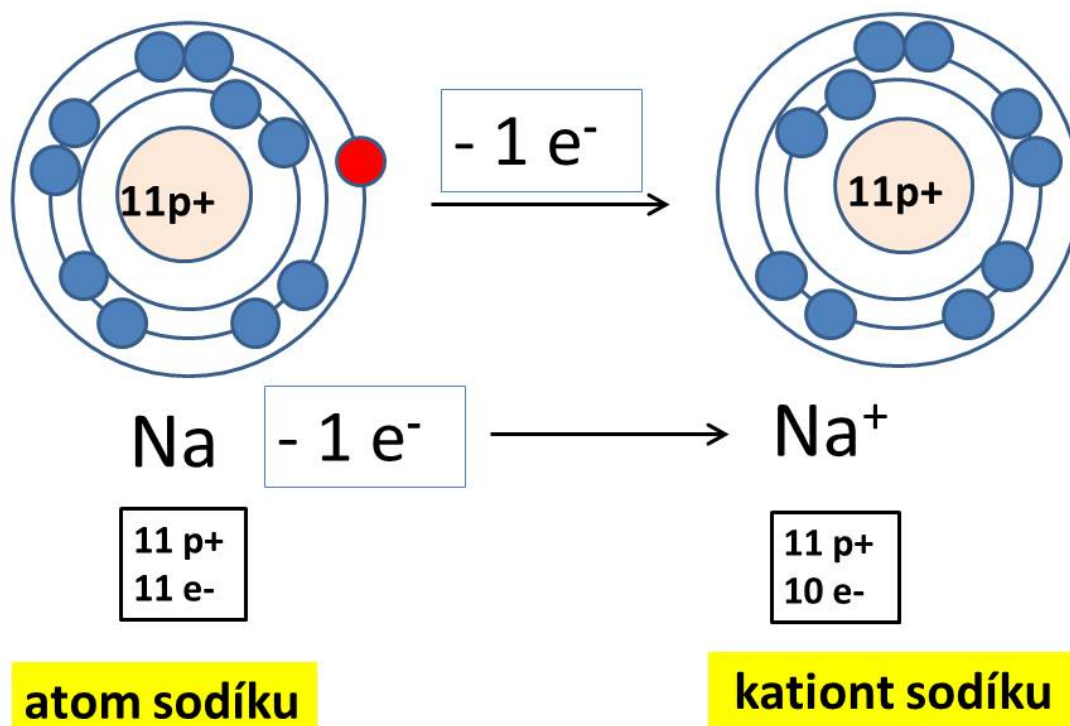
${}_{82}\text{Pb}$



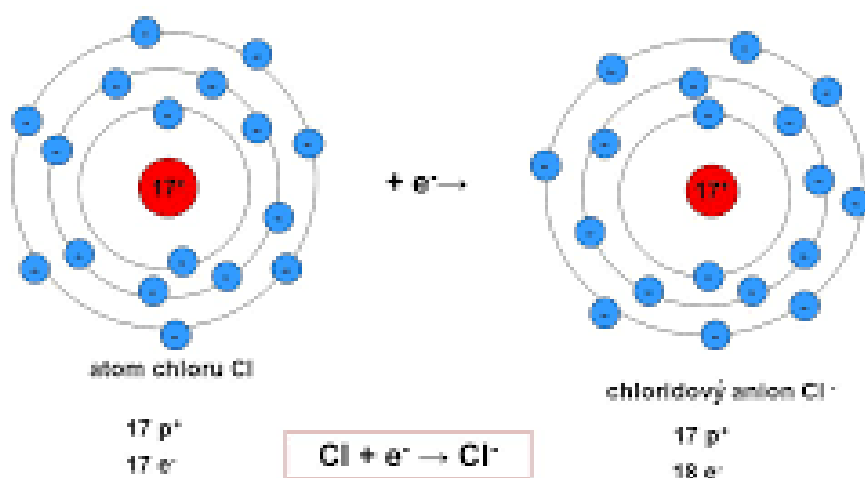
Ionty.....kladný – kationt.....záporný – aniont



Vznik kationtu



Vznik aniontu chloru Cl⁻



.....při tvorbě iontů z jádra nic nevyjímáme, narušila by se samotná podstata prvku.....pouze elektrony přicházejí do obalu a opouštějí obal atomu.....

Kladný náboj vzniká třením **skleněné tyče o velbloudí srst** – elektrony přeskáčí z tyče na velblouda

Záporný náboj vzniká třením **plastové tyče o liščí ohon** – elektrony přeskáčí z lišky na tyč

nesouhlasně nabitě náboje se přitahují

souhlasně nabitě náboje se odpuzují

