

Jméno: Třída: Datum:

Atom

- Jádro atomu má náboj a je složeno z
- Obal má náboj a obsahuje
- Vlastnosti atomů a chemických prvků se periodicky mění v závislosti na :
a/ protonovém čísle b/ nukleonovém čísle
c/ slučivosti atomů d/ značce prvku
- Chemická vazba vzniká :
a/ odštěpením elektronu z vnější vrstvy b/ změnou protonového čísla
c/ vytvořením společného elektronového páru mezi atomy
d/ přibráním elektronů do vnější vrstvy
- Prvek je :
a/ chemická látka, složená z atomů stejného protonového čísla
b/ chem. látka složená ze sloučených atomů více prvků
c/ částice chem. látky, složená ze dvou nebo více sloučených atomů
d/ stejnorodá směs
- Která perioda má nejméně prvků ?
- Vytvoř z následujícího souboru látek
 H_2 , O_3 , H_2O , Zn , NH_3 , Cu , Cl_2 , Cl , P_4 , SO_2 , H_3PO_4 , $2 H$:
a/ skupinu volných atomů:
- skupinu molekul složených z atomů se stejným protonovým číslem:
.....
- Odštěpí-li se z atomu elektron, vznikne
a/ kationt b/ aniont c/ molekula d/ jádro
- Iont prvku složený z 8 protonů, 8 neutronů a 10 elektronů vyjádříme zápisem :
a/ O^- b/ O^{2-} c/ O^+ d/ O^{2+}
- Následující sloučeniny H_2O , HCl , $NaOH$, HNO_3 , CO_2 , H_3PO_4 , NH_3 rozříd' na :
a/ dvouprvkové
- b/ tříprvkové
- Sodík má protonové číslo 11. Kationt sodíku Na^+ obsahuje v elektronovém obalu :
a/ 11 elektronů b/ 10 elektronů c/ 12 elektronů d/ nelze určit
- Protony nejsou obsaženy :
a/ ve směsích b/ ve sloučeninách c/ prvcích d/ elektronech
- Napiš názvy prvků:
O N..... Na..... F.....
Ag..... H..... C..... Pb.....
- Napiš značky prvků :
křemík, lithium, síra, chlor, neon, fosfor, vápník, železo, fluor, dusík, vodík, chrom