

ZPV S1.A

Dobrý den,

K výuce ZPV zasílám pracovní list – CHEMICKÉ PRVKY - ten si vytiskněte či opište do sešitů, a zítra při hodině si jej spolu probereme a doplníme při on-line.

Také si napíšeme písemku na již probranou látku – směsi a roztoky.

Dále zadávám k vypracování referát či prezentaci, dle vašich možností, kdo nemůže vypracovat ve Wordu či PowerPointu, napíše úkol na papír, naskenuje či nafotí a odešle na moji e-mailovou adresu.

Zadání úkolu - referátu či prezentace - téma PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ.

Kdo tabulku vytvořil, jak je rozdělena, podle čeho jsou prvky řazeny,

Vypracované úkoly mi zašlete na e-mail nejpozději do středy 18.11. 2020 do 18.00 hod.

Ve čtvrtek vám zašlu do samostudia pracovní list, který si spolu při hodině následující týden vyplníme.

V případě dotazů pište či volejte.

J. Čechová

CHEMICKÉ PRVKY

Chemický prvek = chemická látka, která je složená z atomů, které mají stejné.....

= látka, kterou rozložit chemickou reakcí na látky jednodušší

Prvek – název (český, mezinárodní)

značka – odvozena od názvu, užívá se jednotně na celém světě.

protonové číslo – Z

A
Z



X -

Z -

A -

Protonové číslo – Z vyjadřuje počet..... v jádře atomu.

Nukleonové číslo A = součet a v jádře atomu.

Izotopy = atomy téhož prvku, které mají stejný počet, ale liší se počtem
..... v jádře atomu.

Př. Izotopy H - vodík

H – deuterium

H – tritium

Všechny mají 1 a 1, vodík je bez neutronů,

deuterium má 1 a tritium má2

Prvky (112) – přirozené (asi 90 se jich vyskytuje v přírodě)
- uměle připravené

Přirozené prvky – asi 90 se jich vyskytuje v přírodě, z toho:

11 prvků **plynného** skupenství: H.....

O.....

N.....

Cl.....

F.....

Vzácné plyny – He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn

2 prvky **kapalného** skupenství: Br

Hg

Ostatní jsou skupenství