

## **ZPV R2A, Z2A**

Dobrý den,

K výuce ZPV zasílám 2 pracovní listy. List – STAVBA ATOMU již většina má, kdo chyběl, vytiskne si nebo jej přepíše rukou do sešitu – dle možností. Tento jsme již z větší části doplnili minulou hodinu, tak kdo nemá, dopíše a všichni jej dovyplní.

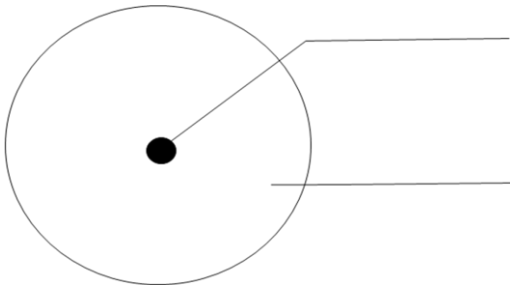
List – CHEMICKÉ PRVKY - si vytiskněte či opište do sešitů, pokuste se vyplnit a v pátek při on-line výuce si spolu vše pobereme a zkontrolujeme.

V případě dotazů pište či volejte.

J. Čechová

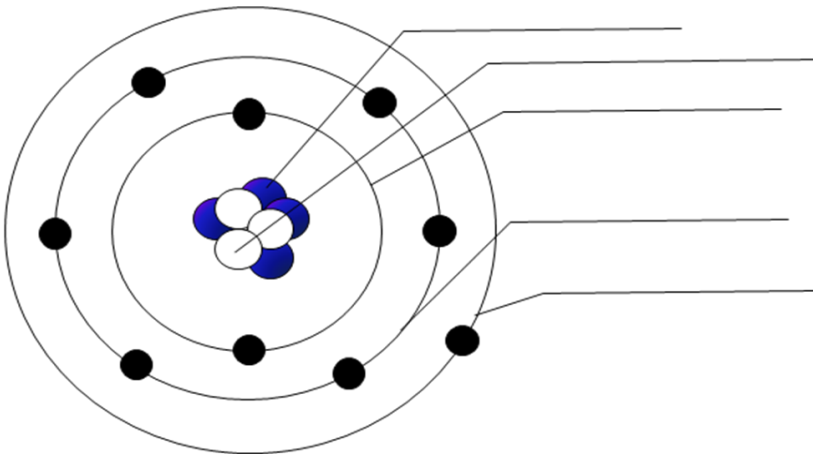
# STAVBA ATOMU

Atom se skládá z atomového.....a elektronového.....



Atomové jádro je složeno z.....a .....namačkaných těsně na sebe. Pohromadě je drží.....síly.

Elektronový obal je tvořen **prázdným prostorem**, ve kterém se pohybují.....



Protony –..... - částice s .....nábojem

Neutrony –..... - částice s.....nábojem

Elektrony – .....- částice s .....nábojem

- Elektrony - jsou kolem jádra uspořádány v **elektronových vrstvách** ( označení čísla 1-7, nebo písmeny K – Q )
- obsazují nejdříve vrstvu.....u jádra, pak až druhou, popřípadě další
  - poslední zaplněná elektronová vrstva je..... nebo-li **valenční**.

Atom navenek nemá žádný náboj = je.....

Složení atomu = .....

# 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 má .....2

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 .....