

-01-

OPAKOVACÍ PRACOVNÍ LIST Č. 2 NA
TÉMA - "PRVEK - ATOM - IONTY"

PRACUJ SE SVOU PERIODICKOU
TABULKOU A DOPLNŮJ ÚDAJE
DLE VZORU.

1

Olovo
Plumbum
Pb
82
207,2

→ český název prvku
 → mezinárodní název prvku
 → chemická značka prvku
 → Ar... relativní atomová hmotnost prvku

protonové číslo Z

Doplň chybějící údaje dle vzoru "OLOVO."

Bismut . . . 208,98	Argentum . . 47	. . Na . 22,99	. Fluorum . . 18,99
---------------------------------	--------------------------	----------------------------	---------------------------------

2 Podle protonových čísel vyhledej značku a název prvku a zapiš, kolik má prvek elektronů.
příklad: 20 ... Ca, vápník, 20 elektronů.

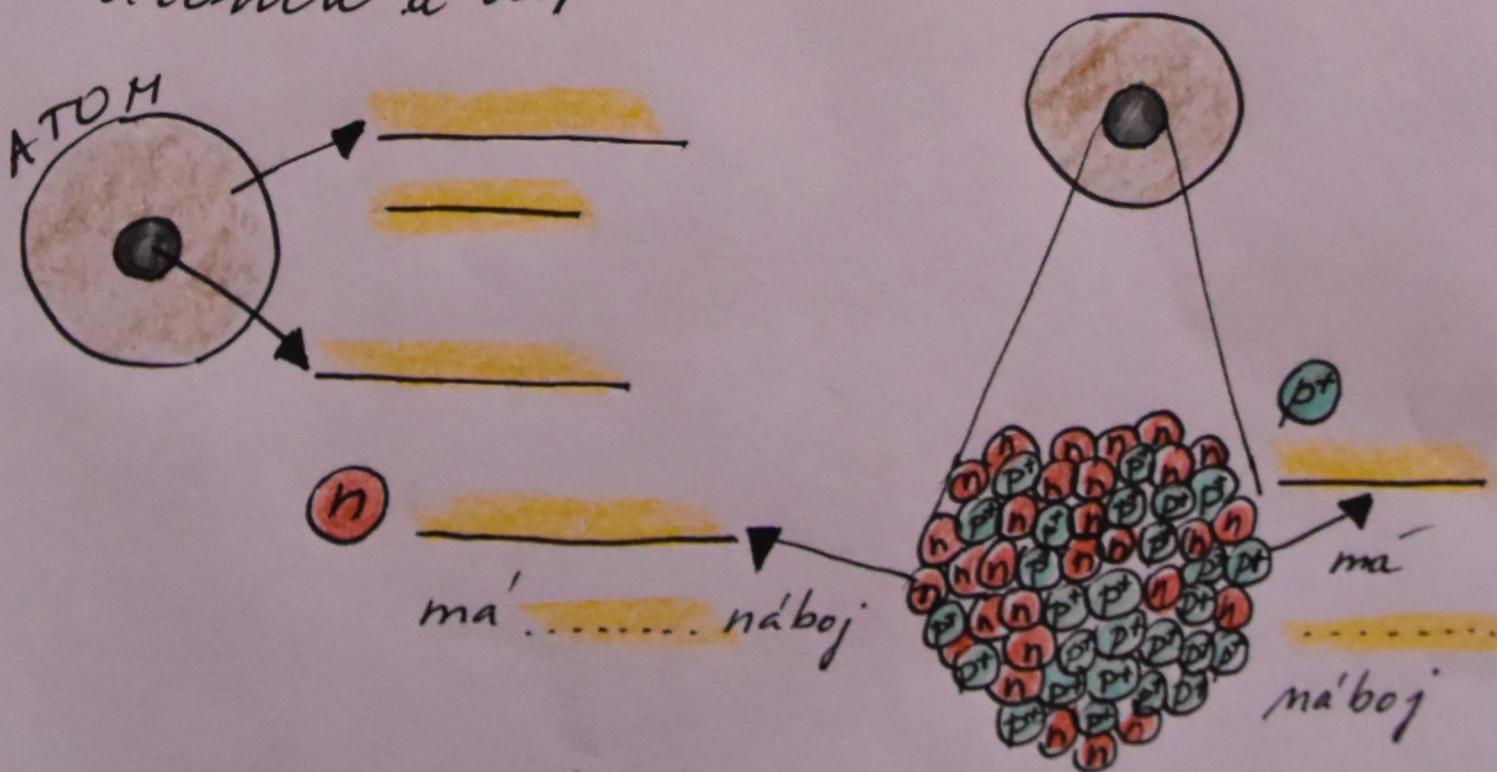
- | | |
|----|----|
| 3 | 53 |
| 14 | 38 |
| 25 | 6 |

3) Doplně text - vybiřej ze slov pod textem a ta dej vědy do správného řádku.

Atomy se stejným (Z)
 označujeme jako Atom je
 elektroneutralní To znamená,
 že má stejný počet nabitých
 a nabitých elektronů.
 Neutrony v jádře mají náboj.

Slova k doplnění: nulový - částice - prvek -
 - číslo - záporně - protonové - proton -
 - kladně -

4) Popiš model
 atomu a doplň slova do textu:



Elektrony mají náboj
 a jsou umístěny v obalu,
 ve slupkách, které označujeme K, L, ..., O, Q.

5) Doplň chybějící údaje dle vzoru
Pamatuj, že A je nukleonové číslo
a Z je protonové číslo !!

PRACUJ SE SVOU PERIODIC. TABULKOU

VZOR

$p^+ = 7$
 $n^0 = 7$
 $e^- = 7$
 $Z = 7$
 $A = 14$
 prvek / značka
 DUSÍK / N



$p^+ = 15$
 $n^0 = 16$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$
 prvek / značka

$p^+ = 29$
 $n^0 = 35$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$
 prvek / značka

$p^+ = 35$
 $n^0 = 45$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$
 prvek / značka

$p^+ = 10$
 $n^0 = 10$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$
 prvek / značka

6) Z udává počet protonů p^+ a
 A udává počet $p^+ + n^0$. Zapiš do hlavy!

Vzpomínáš, že když atom ztratí e^- , stane se z něj kation. Když naopak e^- někde sebere, stane se z něj anion. Tak např. O^{2-} je anion kyslíku, který má navíc $2e^-$ zatímco Na^+ je kation sodíku, který ztratil $1e^-$.

O^{2-} má tak $8p^+$ a $10e^-$.

Na^+ má tak $11p^+$ ale jen $10e^-$.

Obdobně zapiš:

Ca^{2+} má p^+ a e^- .

Cl^- má p^+ a e^- .

Cr^{3+} má p^+ a e^- .

S^{2-} má p^+ a e^- .

Ti^{4+} má p^+ a e^- .

Opět pracuj s tabulkou prvků.

A to je pro
 dušič
 KONEC.
 Huraaaaa

NAJDI SI NÁS V AKTUALITÁCH NA WWW. ZNASTROJE.CZ