

OPAKOVACÍ PRACOVNÍ LIST č. 3

TEMA: MODEL Y ATOMU

-01-

PRACUJ OPĚT SE SVOU PERIODICKOU TABULKOU A DOPLŇUJ ÚDAJE DLE VZORU. 😊

1 SPOJ ODPOVÍDAJÍCÍ SI INFORMACE:

- | | | |
|----------------|---|---|
| J. J. THOMSON | • | ROZŠTĚPIL ATOMOVÉ JÁDRO, AUTOR PLANETARNÍHO MODELU. |
| E. SCHRÖDINGER | • | ANGLICKÝ FYZIK. |
| E. RUTHERFORD | • | BYL FYZIKEM, ŽÁKEM E. RUTHERFORDA, VYVYMOUL MATEMATICKÝ MODEL |
| N. BOHR | • | POPISUJÍCÍ ORBITALY ZAPLNĚNÉ ELEKTRONY, |

2 POUŽIJ BOHRŮV MODEL A ZAKRESLI NÁSLEJÍCÍ ATOMY - PODLE VZORU A INFORMACE O ZAPLNĚNOSTI SLUPEK:



SLUPKA K ... OBSAHUJE MAXIMÁLNĚ $2e^-$

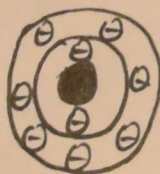
SLUPKA L ... $-4-$ $8e^-$

SLUPKA M ... $-11-$ $18e^-$

Další slupky (N, O, P, Q) nebudeme obsazovat.

• atomové jádro (obsahuje p^+ a n^0)

VZOR: FLUOR; F; $Z = 9$; v jádře má $9p^+$ a v obalu $9e^- = 7$ obsadí slupky K ($2e^-$) a L ($7e^-$)

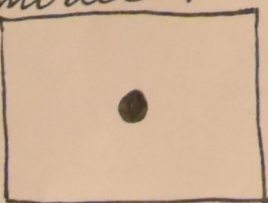


• SODÍK; ... : $Z = 11$; v jádře má ... a v obalu má ... $= 7$ obsadí slupky ...

ZAKRESLI MODEL

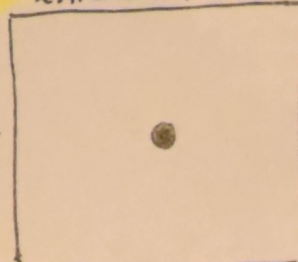
Zakresli model:

SODÍK



• UHLÍK; ... : $Z = 6$; v jádře má ... a v obalu ... $= 7$ obsadí slupky ...

UHLÍK



3) ELEKTRONY, KTERÉ ZAPLNĚJÍ POSLEDNÍ VRSTVU V OBALU, SE NAZÝVAJÍ VALENČNÍ. JSOU TO e^- , KTERÉ SE POTOM ZÚČASTŇUJÍ VÁZBY.

ZAKRESLI MODEL ATOMU DLE VZORU A VYPIŠ, KOLIK A KDE MÁ ATOM VALENČNÍCH e^- . PRACUJ SE SVOU PERIODICKOU TABULKOU.

VZOR: V PRVKU NAJDI, KOLIK MÁ e^- a pak urči, kolik a kde má e^- valenčních.

Bor: značka B : $K = 2e^-$ (slupka K)
 valenční $L = 3e^-$ (slupka L)
 elektrony

- KYSLÍK : značka : slupka (y)
- HLINÍK : značka : slupka (y)
- STRA : značka : slupka (y)
- HOŘČÍK : značka : slupka (y)

DOPLNĚ SLOVA VE SPRÁVNÉM TVARU:

4) V roce 1897 objevil záporně nabitě atomy moré, které navrhl V roce anglický pocházející z jménem vytvořil model atomu. fyzik a chemik N. Bohr je autorem modelu atomu, který zdoke maluje model.

E. RUTHERFORD - planetař - dánský - 1911 - Bohruv - planetař - chemik - Nový Zéland - české - J. J. Thomson - elektrony