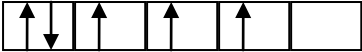
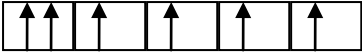

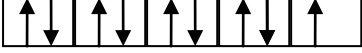




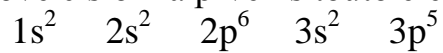
Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Habětínková Zuzana.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

STAVBA ATOMU

- Jádro atomu obsahuje
 - elektrony
 - neutrony
 - ionty
 - orbitaly
- Tvar orbitalu je určen
 - hlavním kvantovým číslem
 - vedlejším kvantovým číslem
 - magnetickým kvantovým číslem
 - spinovým kvantovým číslem
- Orientace orbitalu v prostoru je dána
 - hlavním kvantovým číslem
 - vedlejším kvantovým číslem
 - magnetickým kvantovým číslem
 - spinovým kvantovým číslem
- Vyber správný zápis:
 - $3s^3$
 - $1p^4$
 - $5f^{10}$
 - $2d^8$
- Vyber správný zápis:
 - 
 - 
 - 
 - 
- Vyber správný výrok:
 - degenerované orbitaly mají stejné vedlejší a magnetické číslo
 - degenerované orbitaly mají stejnou prostorovou orientaci
 - d-orbitaly jsou degenerované a jsou celkem 3
 - elektronové páry v degenerovaných orbitalech mohou vzniknout až tehdy, pokud jsou všechny zaplněny elektrony se stejným spinem

7. Jaké protonové číslo má prvek s touto elektronovou orientací?



- a. 5
- b. 7
- c. 17
- d. 3

8. Který orbital určují tato kvantová čísla? $n = 3, l = 2$

- a. 3p
- b. 3d
- c. 2f
- d. 3f

9. Magnetické kvantové číslo

- a. nabývá hodnot od $-n$ po $+n$ včetně 0
- b. nabývá hodnot 1,2,3,....
- c. může mít hodnotu +3, pokud $n=4$
- d. nabývá hodnot $+\frac{1}{2}$ a $-\frac{1}{2}$

10. Vyber správný zápis:

- a. $n = 4, l = 3, m = -1$
- b. $n = 4, l = 0, m = -1$
- c. $n = 7, l = -6, m = 2$
- d. $n = 2, l = 2, m = 2$