



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost



ZŠ
ŽELATOŇSKÁ

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

FYZIKA

Stavba látek - test

6. ročník

únor, březen 2013

Autor: Mgr. Dana Kaprálová

*Zpracováno v rámci projektu „Krok za krokem na ZŠ Želatoňská ve 21. století“
registrační číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.3443*

Projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.

Informace o projektu

Název projektu: Krok za krokem na ZŠ Želatovská ve 21. století

Registrační číslo: CZ.1.07/1.4.00/21.3443

Příjemce: Základní škola, Přerov, Želatovská 8

1. Základní stavební jednotkou hmoty je:

- a) Prvek
- b) Atom
- c) Molekula

2. V jádře atomu se nacházejí:

- a) Elektrony a neutrony
- b) Elektrony a protony
- c) Neutrony a protony

3. Nejmenší kladný náboj nese:

- a) Proton
- b) Neutron
- c) Elektron

4. Nejmenší hmotnost má:

- a) Elektron
- b) Proton
- c) Neutron

5. Atomy mohou obsahovat maximálně elektronových slupek:

- a) 5
- b) 7
- c) 9

6. Počet kladně nabitých částic v atomu vyjadřuje:

- a) Elektronegativita
- b) Molární hmotnost
- c) Protonové číslo

7. Chemická látka složená z atomů se stejným protonovým číslem se nazývá:

- a) Sloučenina
- b) Prvek
- c) Molekula

8. Chemická značka prvků je složena z písmen:

- a) Právě dvou
- b) Maximálně dvou
- c) Maximálně tří

9. Chemické názvy prvků nevznikají podle:

- a) Místa objevu
- b) Vlastnosti prvku
- c) Jména státníků

10. Prvky jsou v periodické soustavě prvků řazeny:

- a) Nahodile
- b) Podle vzrůstajícího protonového čísla
- c) Podle vzrůstající elektronegativity

11. Svislý sloupec PSP nazýváme:

- a) Perioda
- b) Slupka
- c) Skupina

12. Většinu prvků v PSP tvoří:

- a) Kovy
- b) Polokovy
- c) Nekovy

13. Na vzniku chemické vazby se podílí:

- a) Elektrický náboj
- b) Elektrický proud
- c) Elektronový pár

14. Částice složená ze dvou nebo více atomů je:

- a) Prvek
- b) Sloučenina
- c) Molekula

15. Molekulu H_2SO_4 tvoří atomů:

- a) 6
- b) 7
- c) 5

16. Vaznost kyslíku v molekule H_2O je rovna:

- a) 0
- b) 1
- c) 2

17. Schopnost prvku přitahovat elektronový pár se nazývá:

- a) Vaznost
- b) Elektronegativita
- c) Vazba

18. Je-li rozdíl elektronegativit prvků ve sloučenině menší než 1,7, jde o vazbu:

- a) Nepochární
- b) Polární
- c) Iontovou

19. Je-li vazba iontová, je rozdíl elektronegativit prvků ve sloučenině:

- a) Rovno 0
- b) Menší než 1,7
- c) Větší než 1,7

20. Látky vzniklé chemickou reakcí nazýváme:

- a) Reaktanty
- b) Produkty
- c) Ionty

- Urči pravdivost následujících tvrzení.

Tvrzení	ANO	NE
Elektronegativita prvků roste s protonovým číslem.		
Všechny dvouatomové molekuly mají nepolární vazbu.		
Kladně nabitý ion je kation.		
Neutron je částice bez náboje.		
Na vzniku vazby se podílejí valenční elektrony.		