

Fyzika - 6. ročník - od 11.-15.1.2021

## Vypracuj:

12. Neutrony jsou:

- a) v atomovém jádru a mají záporný elektrický náboj
- b) v atomovém jádru a mají kladný elektrický náboj
- c) v atomovém jádru a nemají elektrický náboj
- d) v atomovém obalu

13. Doplň: Atom je .....

14. Pro atom platí, že počet  je stejný jako počet

15. Elektrony mají náboj:

- a) kladný
- b) nulový

- c) záporný
- d) žádný

16. Protony mají náboj:

- a) nulový
- b) kladný

- c) žádný
- d) záporný

17. V atomovém jádře se nacházejí:

- a) protony
- b) protony a neutrony

- c) elektrony

- d) protony a elektrony

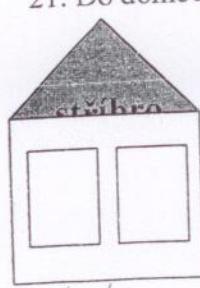
18. Ve větách oprav chyby:

Atom je základní stavební částice látek. Atom se skládá z atomové pecky a atomové slupky. V jádře se nacházejí protony a elektrony, v obalu se nacházejí neutrony. Prvky jsou v periodické soustavě seřazeny podle počtu protonů v atomovém obalu. Protony mají kladný náboj, neutrony jsou bez náboje a elektrony mají záporný náboj. Proto má atomové jádro záporný náboj a atomový obal má kladný náboj. V atomu je stejný počet protonů a neutronů. Periodickou soustavu prvků sestavil Isaac Newton. Sloučením dvou a více atomů vzniká molekula. Látka složená z atomů, které mají stejné protonové číslo, je sloučenina.

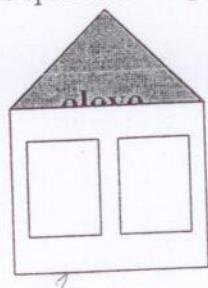
19. Kolik elektronů má atom prvků, který má značku Cl? Napiš název tohoto prvku: .....

- a) 7
- b) 6
- c) 17
- d) 20
- e) 24

21. Do domečků doplň značku prvků a protonové číslo.



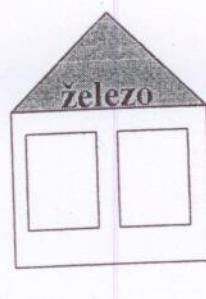
stříbro



olevo



helium



železo



vápník



zlato