

6. Podle údajů o počtu elementárních částic urči, o jaký prvek se jedná, jeho protonové číslo Z a nukleonové číslo A a počet elektronů.

a) $p^+ = 12$
 $n^0 = 12$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$

b) $p^+ = 24$
 $n^0 = 28$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$

c) $p^+ = 20$
 $n^0 = 20$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$

d) $p^+ = 19$
 $n^0 = 20$
 $e^- =$
 $Z =$
 $A =$

název prvku =

název prvku =

název prvku =

název prvku =

7. Podle protonového čísla urči, o jaký prvek se jedná. Napiš název a značku prvku:

$Z = 2$
 $Z = 79$
 $Z = 35$

$Z = 9$
 $Z = 11$
 $Z = 26$

$Z = 47$
 $Z = 15$
 $Z = 29 =$

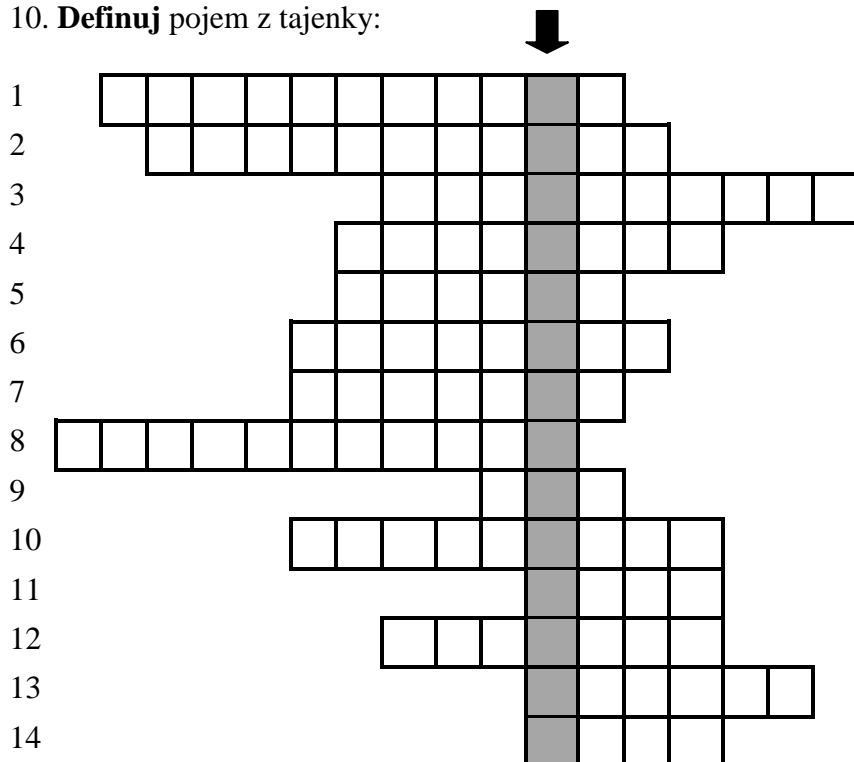
8. Doplň:

Elektronová konfigurace udává
 Elektronových vrstev může být maximálně Poslední elektronová vrstva, ve které se nachází elektrony se nazývá Elektrony, které se nacházejí v této vrstvě se nazývají Elektronové vrstvy se označují buď, nebo V první elektronové vrstvě mohou být maximálněelektrony. V druhé elektronové vrstvě může být maximálně elektronů.

9. Napiš : počet protonů, elektronů, neutronů, elektronovou konfiguraci atomů daných prvků a atom nakresli.

atom: sodíku, hliníku, uhlíku, kyslíku, síry, chloru, neonu, dusíku, hélia, hořčíku, křemíku, fluoru.

10. Definuj pojem z tajenky:



- 1, 2. rozmístění elektronů do jednotlivých vrstev udává ...
3. součet protonů a neutronů udává ... číslo
4. název pro protony a neutrony
5. náboj jádra
6. elektrony, které se nachází v poslední vrstvě
7. náboj atomového obalu
8. protony, neutrony, elektrony jsou tzv. ...částice
9. v první vrstvě mohou být max. ... elektrony
10. pro atom platí, že počet protonů je stejný jako počet ...
11. elektronových vrstev může max. ...
12. atomy téhož prvku, které se od sebe liší počtem neutronů
13. elektrony jsou umístěny do ...
14. základní stavební jednotka látek

Tajenka: _____