

OD ATOMU KE SLOUČENINÁM

7. Najdi chyby v textu, podtrhni a oprav nesprávné pojmy.

- a Atom se skládá z jádra a protonů.
- b Atomový obal má kladný náboj.
- c Atom má vždy stejný počet protonů a neutronů.
- d Valenční elektrony mají nejmenší energii.
- e V jádře atomu najdeme elektrony a protony.
- f Jaderné síly působí mezi elektronem a protonem.
- g Proton má nejmenší hmotnost z částic.
- h Atom je jako celek elektricky nabitý.

8. Urči pravdivost následujících tvrzení.

Protonové číslo prvku udává počet protonů v jádře atomu prvku.

ano ne

Prvky se stejnými vlastnostmi mají stejné protonové číslo.

ano ne

Každý chemický prvek má jinou značku.

ano ne

Chemické značky jsou odvozené z latinských názvů.

ano ne

Chemické značky mají vždy dvě písmena.

ano ne



9. V následujících větách zakroužkováním vyber správnou možnost.

- a Částice složené ze dvou či více atomů nazýváme **molekuly / sloučeniny**.
- b Tvoří-li molekulu atomy více prvků, jedná se o **směs / sloučeninu**.
- c Složení sloučeniny zapisujeme **značkou / vzorcem**.
- d Chemická vazba se vytváří mezi jednotlivými **atomy / molekulami**.
- e Molekuly vodíku jsou vždy **dvouatomové / tříatomové**.
- f Molekula síry bývá obvykle **šestiatomová / osmiatomová**.
- g Voda se skládá ze **dvou / tří** různých prvků.
- h Molekula vody je složena ze **dvou / tří** atomů.

