

ONLINE HODINA CHEMIE 8.ROČNÍK

ÚTERÝ 24.11.

Opakování pojmů atom, molekula, prvek, sloučenina.

Pracujeme s Pracovním sešitem, PSP.

Kdo nemá Pracovní sešit, píše do školního sešitu.

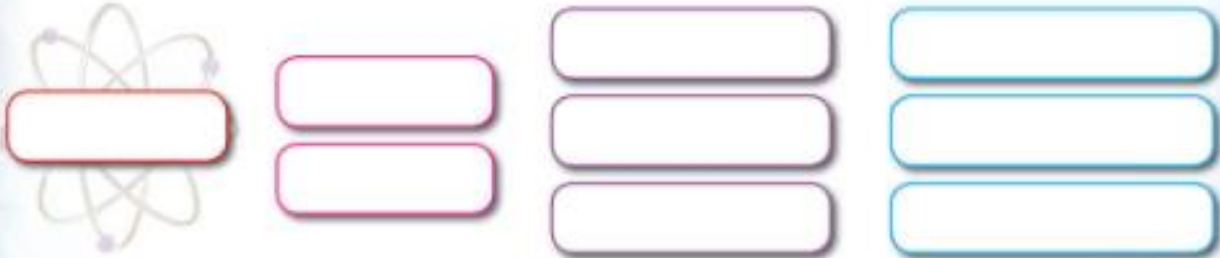
Vypracované úlohy vyfotit a poslat ke kontrole – do čtvrtku 26.11.

Pro vás, kteří jste neměli PS, přikládám stránky.

Strana 13

5. Doplň schéma slovy i šipkami. Využij k tomu slov, která jsou umístěna nad schématem.

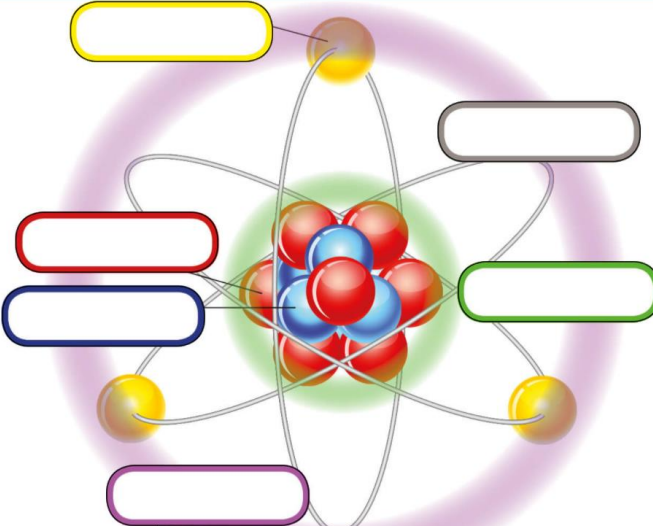
jádro, kladný náboj, elektron, proton, bez náboje, atom, neutron, záporný náboj, obal



6. Vyluští následující přesmyčky, запиš pojmy na řádek a vysvětli je.

NOROLEKTVÉE STVYVR *

NÍLEVANČ KTLERONYE *



jádro

obal

neutron

orbital

elektron

proton

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.



1  V následujících tvrzeních zakroužkuj vždy jednu správnou odpověď.

Základní stavební jednotkou hmoty je:

- a prvek
- b atom
- c molekula

V jádře atomu se nacházejí:

- a elektrony a neutrony
- b elektrony a protony
- c neutrony a protony

Nejmenší hmotnost má:

- a elektron
- b proton
- c neutron

Počet kladně nabitých částic v atomu vyjadřuje:


- a elektronegativita
- b molární hmotnost
- c protonové číslo

Chemická značka prvků je složena z ... písmen:

- a právě dvou
- b maximálně dvou
- c maximálně tří

Svislý sloupec v periodické soustavě prvků nazýváme:

- a perioda
- b slupka
- c skupina

3  Doplň text tak, aby věty byly pravdivé a smysluplné:

Základní stavební jednotkou hmoty je . V atomovém se nacházejí a . V atomovém jsou , které jsou uspořádány ve . Chemická látka složená z atomů o stejném protonovém čísle se nazývá . Utvořením z valenčních elektronů mezi dvěma atomy vzniká . Atomy vázané chemickou vazbou vytvářejí . Pokud jsou chemickou vazbou vázány atomy dvou a více různých prvků, jedná se o . Zapišeme ji pomocí .