

Kyslík, oheň, chem. prvky

Chemie 8. ročník

Příjmení:

Datum:

1. Chemické značky atomu kyslíku a molekuly kyslíku jsou:

- a) K a K₂
- b) L a L₂
- c) H a H₂
- d) O a O₂

2. Které částice jsou v jádru atomů (vodík je výjimka)

- a) protony a elektrony
- b) protony a fotony
- c) protony a neutrony
- d) elektrony a neutrony

3. Elektrony v poslední vrstvě (nejvzdálenější od jádra atomu) se nazývají?

- a) valenční elektrony
- b) orbitaly
- c) iontové elektrony
- d) jaderné síly

4. Všechny chemické prvky se liší:

- a) velikostí jaderných sil
- b) počtem vrstev elektronových obalů
- c) počtem elektronů
- d) počtem protonů

5. Názvy prvků a jejich značky jsou většinou odvozeny:

- a) z anglických názvů
- b) z mezinárodních (latinských) názvů
- c) z názvů určených chemickým kongresem v Paříži
- d) z odborné literatury

6. Molekula složená z atomů dvou a více prvků se nazývá:

- a) různorodá směs
- b) směs atomů
- c) chemický prvek
- d) chemická sloučenina

7. Chemický vzorec udává:

- a) počet a druh atomů prvků vázaných v molekule sloučeniny
- b) základní fyzikální a chemické vlastnosti sloučeniny
- c) velikost atomů v molekule
- d) vlastnosti všech atomů vázaných v molekule

8. Jak získáváme průmyslově kyslík?

- a) destilací vody (H₂O)
- b) destilací kapalného vzduchu
- c) z dýchání rostlin
- d) průmyslovou výrobou ze dřeva

9. Co musíme udělat, abychom uhasili plamen?

- a) zavolat 150
- b) ochladit látku pod teplotu vznícení a zavolat 150
- c) polít oheň vodou
- d) ochladit látku pod teplotu vznícení nebo zamezit přístupu vzduchu

10. Kde je soustředěna hmotnost atomu?

- a) v jádru
- b) v orbitalu
- c) v obalu
- d) v neutronech a elektronech

OTOČ!

11. Látka, která je tvořena pouze z atomů, které mají stejně protonové číslo, je:
- chemický prvek
 - chemická sloučenina
 - stejnorodá směs
 - chemická směs
12. Částice např. O₂, S₈ nebo P₄ jsou částice složené z atomů stejného prvku, nazývá se:
- chemická značka
 - chemická sloučenina
 - molekula
 - atom
13. Číslo umístěné za značkou prvku jako index vpravo dole (např. č. 2 v molekule H₂O) udává:
- počet volných elektronů v molekule
 - počet atomů vodíku v molekule
 - počet molekul
 - počet protonů v molekule

Hodnocení:	0 až 1 chyba	1
	2 až 3 chyby	2
	4 až 5 chyb	3
	6 až 7 chyb	4
	8 a více chyb	5

VYZKOUŠEJ SI TEST. ŘEŠENÍ
NEPOSÍLEJ, PROBEREME SI NA
DALŠÍ ON-LINE HODINĚ. MŮŽETE
I SPOLUUPRACOVAT.