



Pracovný list - Základy chémie

Zdroj: kf.fpv.ukf.sk

Periodická sústava prvkov

atómové číslo relatívna atómová hmotnosť

symbol: názov

čierna pevný prvok
modrá kvapalný prvok
červená plyný prvok
biela syntetický prvok
 najstabilnejšie izotopy

alkalicke kovy
kovy alkalických zemín
prechodné prvky
ostatné kovy
nekovy
vzácne plyny

ERNEST ORLANDO LAWRENCE
BERKELEY NATIONAL LABORATORY

© 1999 Lawrence Berkeley National Laboratory

1. Na základe PSP vypíšte kovy alkalických zemín a zakrúžkujte prvok s najvyššou relatívnou atómovou hmotnosťou:

.....

2. Vypočítajte relatívnu atómovú hmotnosť zlúčenín:

NaCl....., H₂SO₄....., FeSO₄....., C₆H₁₂O₆....., CH₄.....

3. Vypíšte z tabuľky vzácne plyny a priradte k nim počet protónov:

.....

4. Utvorte z prvkov v tabuľke 10 oxidov. Aké oxidačné číslo má kyslík?

.....

„Tento projekt sa realizuje vďaka podpore z Európskeho sociálneho fondu a Európskeho fondu regionálneho rozvoja v rámci Operačného programu Ľudské zdroje.“



.....
.....

Kyslík má oxidačné číslo:.....

5. Dopíšte názvy a vzorce zlúčenín:

- a) HBr..... b) Fe(OH)₃.....
c) OsO₄..... d) fluorovodík.....
e) síran draselný..... f) kyselina uhličitá.....

6. Pri fotosyntéze ide o reakciu medzi oxidom uhličitým a vodou za vzniku kyslíka a glukózy. Zapište tento dej rovnicou:

.....

7. Zapište správne odpovede do tajničky :

1. Značka uhlíka*
2. Prvky VII.A skupiny*
3. Prchavá látka, ktorá sa používa na uspávanie*
4. Častica väčšia ako atóm*
5. Značka jódu*
6. Aký prívlastok majú kovy z II.A skupiny?*

*										
*										
*										
*										
*										
*										

„Tento projekt sa realizuje vďaka podpore z Európskeho sociálneho fondu a Európskeho fondu regionálneho rozvoja v rámci Operačného programu Ľudské zdroje.“



8. Priradíte správnu odpoveď(šípkou):

- | | |
|-----------|--|
| A. alkány | 1. (acetylény, nenasýtené uhľovodíky s trojitou väzbou). |
| B. alkény | 2. (parafíny, nasýtené uhľovodíky) |
| C. alkíny | 3. (olefíny, nenasýtené uhľovodíky s dvojitou väzbou) |

9. Z periodickej tabuľky vypíšete alkalické kovy a nekovy a priradíte ich, či patria k pevným, kvapalným alebo plynným prvkom:

Alkalické kovy:

pevné.....

kvapalné.....

plynné.....

Nekovy:

Pevné.....

Kvapalné.....

Plynné.....

10. Z rôznych prvkov vytvorte dvoj, resp. trojprvkové zlúčeniny s využitím všetkých prípon (-ný, -natý, -itý, -ičitý, -ečný/-ičný, -ový, -istý, -ičelý)

.....

.....

.....