Opakujeme:

1.Vypíšte s1 prvky názvom a značkou za sebou:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Vypíšte s2 prvky názvom aj značkou za sebou:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Porovnajte vlastnosti s1 a s2 prvkov

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **s1 – prvky** | **s2 prvky** |
| Spoločný triviálny názov |  |  |
| Počet valenčných elektrónov  Oxidačné číslo  Koncovka v názvosloví |  |  |
| Farba, vlastnosti, tvrdosť |  |  |
| Veľkosť atómových polomerov |  |  |
| Reaktivita/uchovávanie |  |  |
| Zapíšte reakciu s vodou a vyrovnajte |  |  |
| Kyseliny/zásady + sila |  |  |
| Hustota |  |  |
| Ionizačná energia |  |  |
| elektronegativita |  |  |
| teplota topenia |  |  |
| Oxidovadlá/redukovadlá |  |  |

4.Doplňte chemické vzorce:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| sylvín |  | magnezit |  |
| kuchynská soľ= |  | pálené vápno |  |
| potaš |  | hasené vápno |  |
| sóda |  | fluorit= |  |
| sóda bikarbóna |  | fosforit |  |
| sadrovec |  | baryt |  |
| vápenec= |  | čílsky liadok |  |

5. Napíšte chemickú rovnicu reakcie sodíka s vodou, popíšte reaktanty a produkty.

V tejto reakcii vzniká plyn\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Na zaznamenanie farebnej zmeny použijeme:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Po reakcii indikátor sfarbí vodu na \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, indikátorový papierik bude \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pretože\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Hustota reagujúceho sodíka je \_\_\_\_\_\_\_ako vody.

6. Napíšte chemickú reakciu, ktorá prebieha v žalúdku, po vypití sódy bikarbóny.

7. Zapíšte chemickú reakciu pálenia a hasenia vápna – určte o aké reakcie (EXO/ENDO TERMICKÉ) ide.

8. Biogénny prvok=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Patria k nim:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_je v chlorofyle, \_\_\_\_\_\_\_\_je potrebný pre činnosť srdca, svalov, zrážanie krvi.