PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Významné prvky kolem nás II. |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL13-LP |
| **Projekt** | Svět práce v každodenním životě |
| **Číslo projektu** | CZ.1.07/1.1.26/02.0007 |
| **Aktivita** | Poznáváme chemii |
| **Předmět** | Chemie |
| **Třída** | 1. ročníky G/1 |
| **Škola** | Gymnázium, Hranice, Zborovská 293  Zborovská 293, 753 11 Hranice |
| **Autor** | Mgr. Lenka Poláková |
| **Anotace** | Významné prvky kolem nás II. |

Významné prvky kolem nás II.

1. U následujících otázek vyberte **vždy jednu** správnou odpověď:
2. Kolik atomů tvoří molekulu chloru?
3. 2 c) 4
4. 3 d) 8
5. Onemocnění štítné žlázy, tzv. „struma“, je způsobeno nedostatkem kterého prvku?
6. fluor c) fosfor
7. jod d) křemík
8. Jakým způsobem musí být uchováván bílý fosfor? Zcela ponořen:
9. v lihu c) ve vodě
10. v petroleji d) v kyselině sírové
11. Mezi polokovy nepatří:
12. křemík c) germanium
13. síra d) bor
14. Vyberte správné tvrzení, které popisuje vlastnosti nekovů:
15. nekovy jsou kujné c) nekovy jsou křehké
16. nekovy vedou teplo i el. proud d) nekovy jsou kovově lesklé
17. Kterou z následujících vlastností má aktivní uhlí?
18. velmi reaktivní c) snadno se otírá
19. sublimuje d) má schopnost adsorpce

Na následující otázky stručně odpovězte:

1. Popište, jak bude vypadat barevný květ v uzavřené nádobě po působení chloru.
2. Napište, jak vzniká plastická síra a jaké má vlastnosti.
3. Jak se bude chovat tuha z tužky v elektrickém obvodu?
4. Vytvořte správné dvojice z následujících dvou sloupců - charakteristik chemických látek a jejich názvů. Pak si správně zapište písmena přiřazených pojmů do tabulky. Vzniklé slovo vyhledejte v literatuře nebo na internetu a stručně napište jeho charakteristiku + vlastnosti a použití.
5. inertní plyn **R** červený fosfor
6. pevná látka se schopností sublimace  **L** chlor
7. pevná látka, která je velmi reaktivní a na vzduchu samozápalná **F** dusík
8. bojová látka v 1. světové válce **Y** fluor
9. jediný kapalný halogen **L** bílý fosfor
10. látka využívaná k výrobě zápalek **U** jod
11. často využívané pevné palivo **E** brom
12. prostředky, které likvidují houby a plísně, např. vinné sklepy **E**  koks
13. prvek, jehož sloučeniny jsou součástí zubní pasty **N**  sirné knoty
14. 2. 3. 4. 5. 6. 7. 8. 9.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |