Prześlij notatkę jak zwykle. a.zalewskasprydzewo@o2.pl

KONIECZNI DO PONIEDZIAŁKU PROSZĘ ROZWIĄZAĆ TEST DIAGNOSTYCZNY I PRZESŁAĆ MI NA ADRES MAILOWY !!!

1. **Zaznacz rodzaj mieszaniny, jaką tworzy woda ze żwirem oraz sposób, w jaki można ją rozdzielić na składniki.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Rodzaj mieszaniny |   | Sposób rozdzielenia na składniki |
| **A.** | Mieszanina niejednorodna, | którą można rozdzielićprzez | **1.** | krystalizację. |
| **B.** | Mieszanina jednorodna, | **2.** | dekantację. |
| **3.** | odparowanie wody. |

1. **Zaznacz zapis słowny reakcji wymiany.**
**A.** miedź + tlen → tlenek miedzi(II)
**B.** tlenek miedzi(II) + wodór → miedź + woda
**C.** tlenek azotu(I) → azot + tlen
**D.** tlen + węgiel → tlenek węgla(IV)

**3. Oceń prawdziwość zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **1.** | Grupy układu okresowego to pionowe kolumny ponumerowane od 1 do 18. | **P** | **F** |
| **2.** | Pierwiastek chemiczny leżący w 1. grupie i 2. okresie to lit. | **P** | **F** |

**4, Wskaż poprawnie obliczoną masę cząsteczkową tlenku węgla(IV) CO2.**
**A.** 28 g B. 28 u  **C.** 44 g **D.** 44 u

**5, Podkreśl poprawne uzupełnienia zdań dotyczących budowy atomu.**

Atom jest zbudowany z jądra atomowego, w którym znajdują się dodatnio naładowane **protony** / **neutrony** / **elektrony**, oraz obojętne elektrycznie **protony** / **neutrony** / **elektrony**. Masa elektronu jest około 1840 razy **większa** / **mniejsza** od mas protonu i neutronu, stąd praktycznie cała masa atomu skupiona jest w jądrze atomowym.

**6, Zaznacz zdanie, które opisuje równanie reakcji chemicznej.**

4 Cu + O2 → 2 Cu2O

**A.** 4 cząsteczki miedzi łączą się z 2 atomami tlenu, tworząc 2 cząsteczki tlenku miedzi(I).
**B.** 4 atomy miedzi łączą się z 1 atomem tlenu, tworząc 2 cząsteczki tlenku miedzi(I).
**C.** 4 atomy miedzi łączą się z 1 cząsteczką tlenu, tworząc 2 cząsteczki tlenku miedzi(I).
**D.** 4 atomy miedzi łączą się z 2 cząsteczkami tlenu, tworząc 2 cząsteczki tlenku miedzi(I).

**7, Zaznacz poprawne uzupełnienie zdania** (A−B) **oraz jego uzasadnienie** (I−III)**.**

Eten

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **A.** | odbarwia wodę bromową, | ponieważ | **I.** | jest związkiem nasyconym. |
| **B.** | nie odbarwia wody bromowej, | **II.** | jest związkiem nienasyconym. |
| **III.** | ma wiązanie potrójne. |

**8, Przyporządkuj nazwy systematyczne związków chemicznych do ich wzorów.**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. KI
2. NaBr
3. CaCl2
4. BaS
 | 1. chlorek wapnia
2. jodek sodu
3. siarczek baru
4. jodek potasu
5. bromek sodu
 |

9, Do przygotowania ogórków konserwowych używa się octu. **Wskaż poprawne dokończenie zdania.**
Ocet to 6-procentowy roztwór wodny kwasu octowego, co znaczy, że
**A.** w 100 g roztworu znajduje się 6 g kwasu octowego.
**B.** w 1000 g wody rozpuszczono 6 g kwasu octowego.
**C.** w 100 g roztworu znajduje się 6 g wody.
**D.** w 100 g wody rozpuszczono 6 g kwasu octowego.

**10, Przyporządkuj nazwom systematycznym wodorotlenków ich wzory sumaryczne.**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. wodorotlenek miedzi(I)
2. wodorotlenek magnezu
3. wodorotlenek potasu
 | 1. KOH
2. NaOH
3. Mg(OH)2
4. CuOH
 |

**11, Połącz nazwy systematyczne soli z ich wzorami sumarycznymi.**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. azotan(V) miedzi(II)
2. węglan sodu
3. siarczan(IV) baru
 | 1. Na2CO3
2. Cu(NO3)2
3. BaSO3
4. MgSO4
 |

**12. Podane związki chemiczne podziel na grupy (4p)**

C2H5OH, CH3COOH, CH3(NH2)COOH CH3COOC2H5,

HCOOH, HCOOCH3, C4H9OH,

C2H5COOH, CH3OH, CH3COOCH3

Alkohole; ……………………………………………………………………………

Kwasy karboksylowe; ……………………………………………………………

Estry: ………………………………………………………………………………..

Aminokwasy: ………………………………………………………………………..