**Na wtorek 17 marca 2020r.( pierwsza lekcja )**

**Powtórzenie wiadomości i przygotowanie do sprawdzianu:**

**Łączenie się atomów Równania reakcji.**

**1. Wykonaj polecenia.**
**a)** **Podaj wartościowość pierwiastków chemicznych tworzących podane związki chemiczne.**

N2O …………………………….                   PbO2 …………………………….

**b)** **Napisz wzory sumaryczne związków chemicznych o podanych nazwach.**

tlenek potasu ……………………                    chlorek cyny(II) …………………

**c)** **Napisz nazwy związków chemicznych o podanych wzorach sumarycz**nych.

MnCl2 ……………………………                   SO3 …………………………….

**2. Wybierz i podkreśl.**W podanych równaniach reakcji chemicznych:
**a) ustal współczynniki stechiometryczne.
b) zaznacz substraty,** **produkty**, **pierwiastki chemiczne** (*P*) i **związki chemiczne** (*ZCH*).
**c) określ typ reakcji chemicznej.**

… Al + … S → … Al2S3
  ..........  ..........       ..........                   typ reakcji chemicznej: ………………..……
  ..........  ..........       ..........

… SnO2 + … C → … Sn + … CO
   ..........      ..........    ..........    ..........   typ reakcji chemicznej: ……….....…………..
   ..........      ..........    ..........    ..........

**3. Napisz równania reakcji chemicznych podanych zapisów słownych.**

 **a)** chlor + wodór → chlorowodór( wzór chlorowodoru HCl )

................................................................................................................................................

**b)** tlenek  żelaza(II) + wodór → żelazo + woda

................................................................................................................................................

**c)** reakcja otrzymywania tlenku magnezu

................................................................................................................................................

**4. Oblicz:**
**a)** stosunek masy tlenu do masy wapnia w tlenku wapnia , wiedząc, że *m*Ca  = 40u, *m*O = 16 u,

**b)** zawartość procentową (procent masowy)wapnia w tlenku wapnia.

**5. Oblicz, ile gramów węgla uległo spaleniu w reakcji z 6,4 g tlenu, jeżeli produktem spalania jest 11,2 g tlenku węgla(II).**

**6. Używając słów: atom, cząsteczka podaj sposób odczytu równania reakcji chemicznej.**

4 Cu + O2 → 2 Cu2O

**7.** **Uzupełnij zapis powstawania jonu z atomu. Podaj liczby protonów i elektronów w jonie.**

|  |  |
| --- | --- |
| **a)** Ba ................. → Ba2+ | **b)** S..................... → S2– |
|      liczba protonów: ........... |      liczba protonów: ........... |
|      liczba elektronów: .......... |      liczba elektronów: .......... |

 8. **Narysuj, w jaki sposób tworzą się wiązania chemiczne** (elektrony walencyjne zaznacz jako kropki) **w podanych przykładach oraz określ typ tych wiązań.**

**a)** O2 **b)** KBr

**9. Podkreśl typ wiązania chemicznego, które występuje w związkach o podanych wzorach sumarycznych.**

|  |  |
| --- | --- |
| Wzór sumaryczny | Typ wiązania chemicznego |
| KCl | jonowe | kowalencyjne |
| SO3 | jonowe | kowalencyjne |
| Li2O | jonowe | kowalencyjne |

**10. Oblicz ile g tlenku węgla(II) przereagowało z tlenem tworząc 22 g tlenku węgla(IV).**

**Na wtorek 17marca 2020r.( druga lekcja )**

**Temat : Woda – właściwości i jej rola w przyrodzie**

**1. Woda w przyrodzie: (Dopisz inne przykłady poniżej )**

* Woda źródlana
* Jeziora
* Morza
* Para wodna
* Lodowce

**2. Zasoby wody w przyrodzie**



**3. Odparowanie wody wodociągowej ( doświadczenie str. 160 w podręczniku ) Uzupełnij:**

Czynności ( narysuj schemat doświadczenia )

Obserwacje……………………………………………………………………………………

Wniosek……………………………………………………………………………………….

**4. Właściwości wody: ( uzupełnij na podstawie treści z podręcznika str. 162- 163)**

- możliwe stany skupienia:

- temperatura topnienia:

- temperatura wrzenia:

- gęstość w temperaturze 00C:

- gęstość w temperaturze 40C:

**5. Źródła zanieczyszczeń wód( przygotować 4 źródła zanieczyszczeń)**



**6 Jakie mogę podjąć działania, aby oszczędzać wodę( im więcej podasz działań, tym lepiej ).**

**Historia**

Witam wszystkich uczniów klasy VII po kilkudniowej przerwie. Zabieramy się do pracy.
Na początek przygotowałam materiał do wykonania samodzielnej pracy w oparciu o podręcznik do historii ***Rozdział IV , Lekcja nr 6*** "***Nowe ruchy polityczne na ziemiach polskich ".*** W załączniku zamieściłam tabelkę do uzupełnienia.

Proszę o odesłanie odpowiedzi zwrotnej na udostępnionego Wam  maila do środy 18 marca 2020 r.

**Temat: Partie polityczne na ziemiach polskich w XIX wieku**

**zADAnIE 1. Uzupełnij tabelę na podstawie wniosków z pracy na lekcji.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ruch ludowy** | **Socjaliści** | **Narodowcy** |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

**Język niemiecki**

Witam Was serdecznie
Mając na uwadze Waszą tęsknotę za szkołą postanowiłam Wam umilić czas: bardzo proszę, abyście na bazie wiadomości, które posiadacie stworzyli dialog z nauczycielem zawierający co najmniej 7 pytań i 7 odpowiedzi. Na zadania czekam do piątku 20.03. Samodzielność i niekorzystanie z translatora będzie premiowane. W razie pytań jestem do dyspozycji.
Trzymajcie się zdrowo