

POWTÓRZENIE WIADOMOŚCI KL. I

Dział I (Przypomnienie wiadomości z gimnazjum)

1. Oceń, które substancje są substancjami czystymi, a które mieszaninami:

- | | | |
|----------------|---------------------|-------------------|
| a) woda morską | e) farba olejna | i) olej jadalny |
| b) cukier | f) sól kuchenna | j) węgiel aktywny |
| c) stal | g) woda destylowana | |
| d) powietrze | h) benzyna | |

2. Określ, ile i jakich pierwiastków wchodzi w skład:

- wody osolonej solą kuchenną
- benzyny
- wody osłodzonej cukrem

3. Wyszukaj w tablicach temperatury wrzenia acetonu, chloroformu i metanolu. Czy mieszaninę tych cieczy można rozdzielić metodą destylacji.

4. Zaproponuj metodę rozdzielania:

- wody i alkoholu etylowego
- soli kuchennej i piasku
- opilek żelaza i piasku

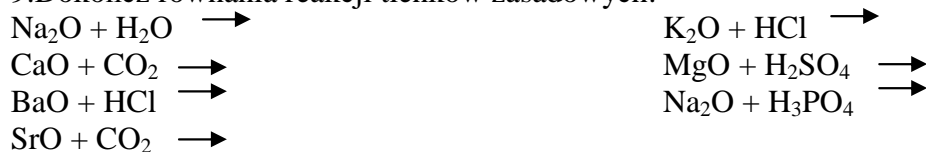
5. Podane tlenki podziel na tlenki metali i niemetalu: CdO, HgO, SO₂, CO, Al₂O₃, N₂O, PbO, MgO, P₂O₅.

6. Podane tlenki podziel na tlenki kwasowe, zasadowe i amfoteryczne: SO₂, CaO, P₂O₅, K₂O, CO₂, SO₃, Na₂O, Al₂O₃, Cr₂O₃

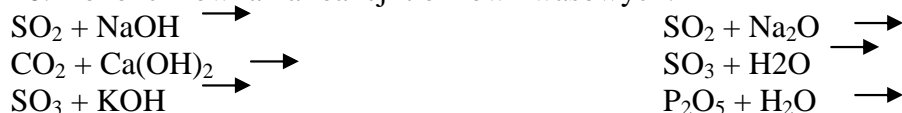
7. Zpodanych tlenków wybierz tlenki obojętne: SO₃, CO, Na₂O, CO₂, NO, K₂O.

8. Podaj nazwy związków: Al₂O₃, SO₃, HNO₂, H₂S, Ca(OH)₂, (NH₄)₃PO₄, Al₂S₃, CuSO₄.

9. Dokończ równania reakcji tlenków zasadowych:



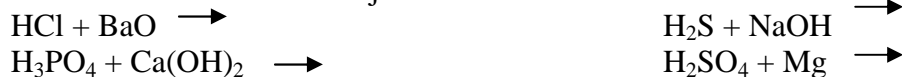
10. Dokończ równania reakcji tlenków kwasowych:



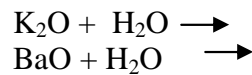
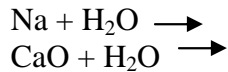
11. Napisz równania reakcji otrzymywania:

- kwasu siarkowego(VI)
- kwasu węglowego

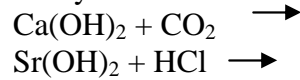
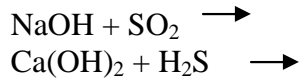
12. Dokończ równania reakcji:



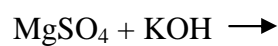
13. Dokończ równania reakcji:



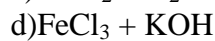
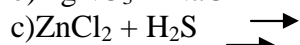
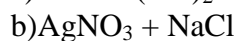
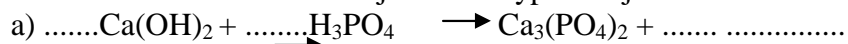
14. Dokończ równania reakcji wodorotlenków zasadowych:



15. Dokończ równania reakcji i zaznacz związki, które są osadami. Określ, jaka to grupa reakcji:



16. Dokończ równania reakcji. Określ typ reakcji:



17. Wyjaśnij pojęcia:

- prawo okresowości
- wzór strukturalny
- alotropia pierwiastków
- substancja (w opisie makroskopowym i mikroskopowym)
- sieć krystaliczna
- sprężystość

18. Zapisz równania reakcji tlenków amfoterycznych lub zaznacz, że reakcja nie zachodzi:

- tlenek glinu + wodorotlenek sodu
- tlenek glinu + kwas chlorowodorowy
- tlenek glinu + woda