**TLENKI** Podane niżej tlenki podziel na tlenki kwasowe, zasadowe, amfoteryczne i obojętne oraz podaj nazwy.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Tlenek | N2O5 | NO | Na2O | SO3 | CO2 | Rb2O | SiO | CaO | Fe2O3 |
| Typ |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Nazwa |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. Dla poniższych tlenków napisz równania reakcji z wodą, z HCl i z NaOH lub zaznacz, że reakcja nie zachodzi.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ZnO | MgO | CO | SO2 |
| Z wodą |  |  |  |  |
| Z HCl |  |  |  |  |
| Z NaOH |  |  |  |  |

***Informacja do zadań 3 i 4***: Uczeń dysponuje układami otrzymanymi przez wprowadzenie do wody:
a) tlenku siarki(IV), b) tlenku potasu, c) tlenku chromu(III)

oraz popularne wskaźniki kwasowo-zasadowe.

1. Podaj nazwę dwóch wskaźników , których użycie pozwoli odróżnić otrzymane układy. Odpowiedź uzasadnij.
2. Podaj nazwę tlenku, którego wodny roztwór spowoduje:

a) malinowe zabarwienie fenoloftaleiny, ……………………………………………

b) czerwone zabarwienie oranżu metylowego ……………………………………..

c) żółte zabarwienie oranżu metylowego i niebieskie lakmusu. …………………….