

Zadanie 28

TLENKI	reagujące z wodą	niereagujące z wodą
kwasowe	N_2O_3 , N_2O_5 , NO_2 , N_2O_4	
obojętne		N_2O , NO

Zadanie 29.1

Na_2O , MgO , Al_2O_3 , SiO_2 , P_4O_{10} , SO_3 , Cl_2O_7

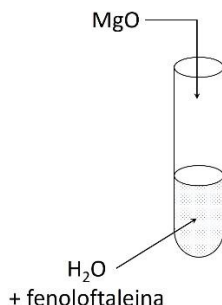
Zadanie 29.2

Warunek		Wzory tlenków
1	Tlenki reagujące z wodą z wytworzeniem zasad	Na_2O , MgO
2	Tlenki wykazujące charakter kwasowy	SiO_2 , P_4O_{10} , SO_3 , Cl_2O_7
3	Tlenki wykazujące charakter amfoteryczny	Al_2O_3
4	Tlenki niereagujące z wodą	Al_2O_3 , SiO_2

Zadanie 29.3

Temat doświadczenia: *Badanie zachowania tlenku magnezu względem wody.*

Rysunek doświadczenia:

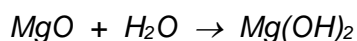


Obserwacje:

Ciało stałe rozpuszcza się, roztwór przyjmuje różowe zabarwienie.

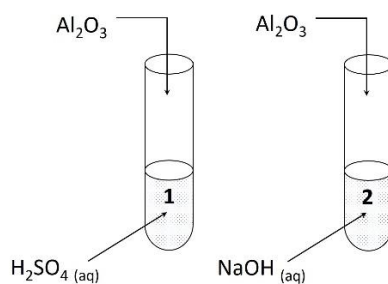
Wniosek:

Tlenek magnezu reaguje z wodą tworząc wodorotlenek.

**Zadanie 29.4**

Temat doświadczenia: *Badanie charakteru chemicznego tlenku glinu.*

Rysunek doświadczenia:

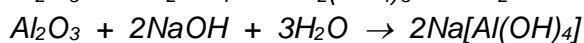
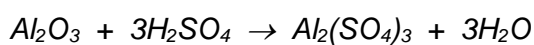


Obserwacje:

W probówkach 1 i 2 ciało stałe zanika.

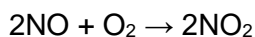
Wniosek:

Tlenek glinu reaguje zarówno z kwasem jak i z zasadą więc wykazuje charakter amfoteryczny.



Zadanie 30.1

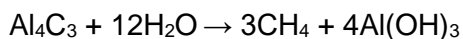
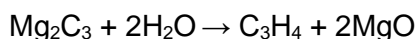
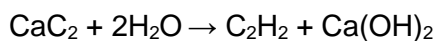
NO

Zadanie 30.2**Zadanie 30.3** N_2O_4 **Zadanie 31.1**

potas

Zadanie 31.2

pH = 13,04

Zadanie 32.1

Węglík wapnia jest przedstawicielem (*metanków* / **acetylenków** / *allilków*), węglík magnezu jest (*metankiem* / *acetylenkiem* / **allikiem**) natomiast węglík glinu - (**metankiem** / *acetylenkiem* / *allikiem*). Węgliki te, charakteryzują się wiązaniem typu (**jonowego** / *kowalencyjnego* / *metalicznego*).

Zadanie 32.2 $V = 2,81 \text{ dm}^3$