

Zadanie 34

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

Zadanie 35.1

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

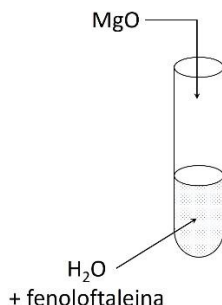
Zadanie 35.2

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 35.3

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

Rysunek doświadczenia:

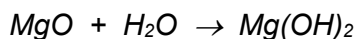


Obserwacje:

Ciało stałe rozpuszcza się, roztwór przyjmuje różowe zabarwienie.

Wniosek:

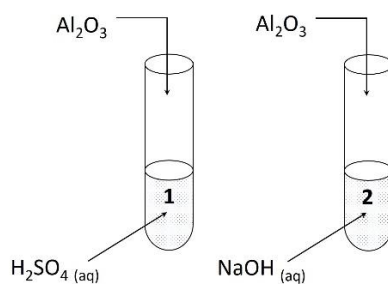
Tlenek magnezu reaguje z wodą tworząc wodorotlenek.



Zadanie 35.4

Temat doświadczenia: *Badanie charakteru chemicznego tlenku glinu.*

Rysunek doświadczenia:

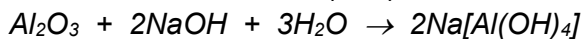
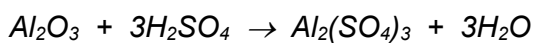


Obserwacje:

W probówkach 1 i 2 ciało stałe zanika.

Wniosek:

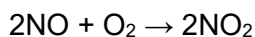
Tlenek glinu reaguje zarówno z kwasem jak i z zasadą więc wykazuje charakter amfoteryczny.



Zadanie 36.1

NO

Zadanie 36.2



Zadanie 36.3

N₂O₄

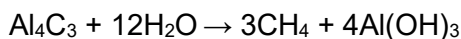
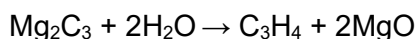
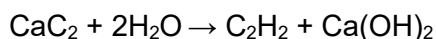
Zadanie 37.1

potas

Zadanie 37.2

pH = 13,04

Zadanie 38.1

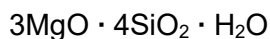


Węglík wapnia jest przedstawicielem (*metanków* / acetylenków / *allilków*), węglík magnezu jest (*metankiem* / *acetylenkiem* / allilkiem) natomiast węglík glinu - (metankiem / *acetylenkiem* / *allilkiem*). Węgliki te, charakteryzują się wiązaniem typu (ionowego / *kowalencyjnego* / *metalicznego*).

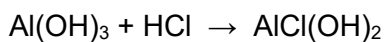
Zadanie 38.2

V = 2,81 dm³

Zadanie 39

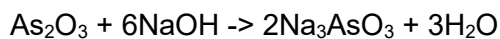


Zadanie 40



chlorek diwodorotlenek glinu

Zadanie 41.1



Zadanie 41.2

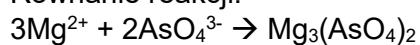
Wzór substancji użytej do identyfikacji:

dowolna rozpuszczalna sól magnezu, np. MgCl_2 , MgSO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

Obserwacje: w jednej z probówek pojawił się osad

Wniosek: W probówce, w której pojawił się osad, znajdował się arsenian(V) sodu

Równanie reakcji:



Zadanie 42

