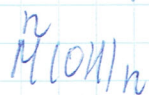


47.

T: Budowa, nomenklatura i sposoby otrzymywania wodorotlenków.

Nazewnictwo

Wodorotlenki to związki nieorganiczne, których cząsteczki zbudowane są z kationów metali i anionów wodorotlenowych. Wzór ogólny



Ze względu na charakter chemiczny wodorotlenki dzielimy na:

1. Wodorotlenki zasadowe - reagują z kwasami i tworzą sole, nie reagują z zasadami.
+ reakcje
2. Wodorotlenki amfoteryczne - reagują z kwasami i z zasadami tworząc sole. Należą do nich m.in.: $Zn(OH)_2$, $Al(OH)_3$, $Cr(OH)_3$, $Mn(OH)_2$, $Fe(OH)_2$, $Fe(OH)_3$.
+ reakcje

Wodny roztwór wodorotlenku to zasada.

Prawa domowe:

Wypisz zastosowanie: wodorotlenków: sodu, potasu, wapnia, miedzi (II).

Metody

1) Reakcje

2) Reakcje

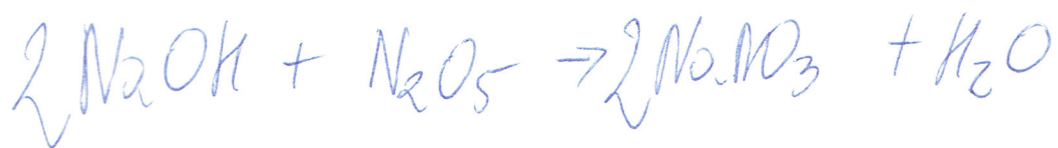
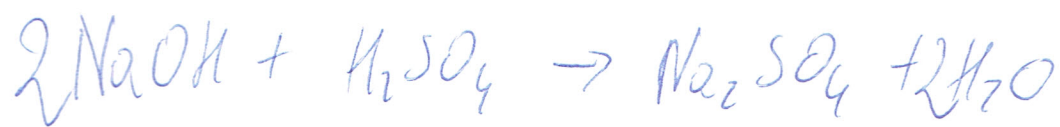
3) Reakcje

Wzrost

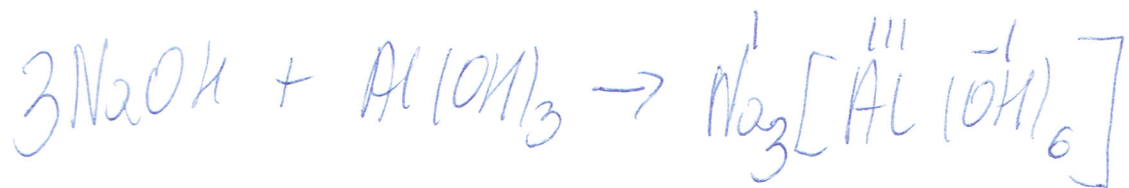
Wzrost

Wzrost

Wodorotlenki zasadowe (płyn. reakcje):

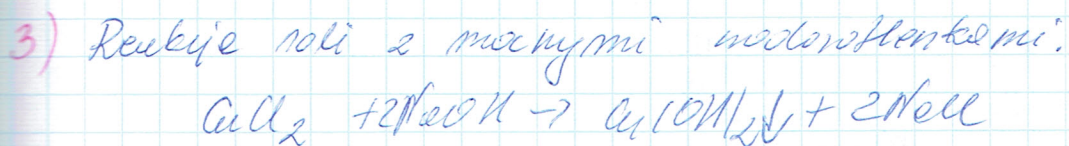
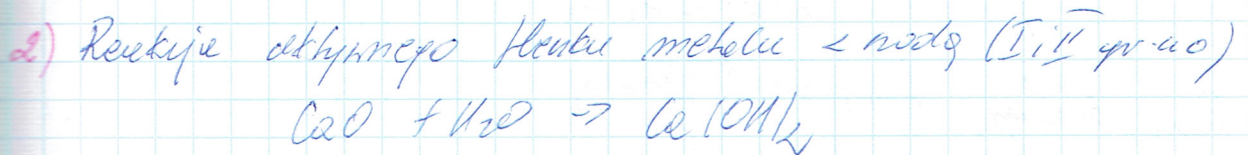
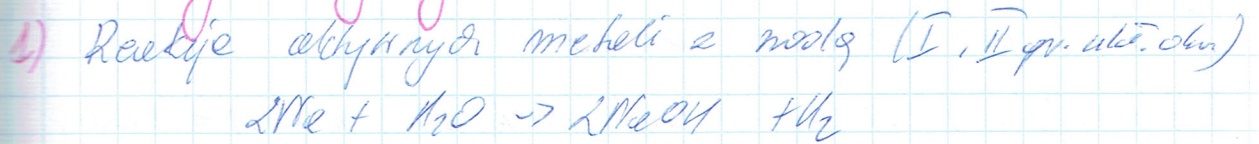


Wodorotlenki amfoteryczne (płyn. reakcje):



Przewodność podłożeniowa → zbiór podłoża

Metody otrzymywania podłożeniów:



Moc zasad zmniejsza się w przypadku wzrostu liczby atomowej, a w obrębie szeregu wzrasta z wzrostem liczby atomowej.

Пункт. меземісто:

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ - водокислородок жељеза (III)

$\text{Al}(\text{OH})_3$ - водокислородок глину

NaOH - водокислородок соду

Зад. 1

Подобј мезу поимзисучи водокислородок: $\text{Fe}(\text{OH})_3$,
 KOH , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Cr}(\text{OH})_3$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$

Зад. 2

Подобј по једној методіе (запис одпомеднне
іонізаіе реакці) отуимунаніе водокислородку:

a) KOH

b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$

c) $\text{Fe}(\text{OH})_3$

d) $\text{Cr}(\text{OH})_3$

~~1000000~~

T: Wtęśmoli diemine wodorotlenków emfoteryczny α .

Zadanie 1.

Zapisz reakcje, jony i jony me spr. odwrócenie reakcji:

- redokcja sodu z kw. fosforowym(V)
- " — potasu z kw. siarkowym(VI)
- " — magnezu z kw. azotowym(V)
- " — miedzi(II) z kw. solnym i nat. sodu $LK=4$
- " — glinu z kw. siarkowym(VI) i nat. potasu $LK=6$
- " — manganu(IV) z kw. solnym i nat. sodu $LK=6$
- " — cynku z kw. azotowym(V) i nat. magnezu $LK=4$

$\{ \text{Zn}^{2+} \text{OH}_4^{2-} \}$