

26.05.20 wtorek

Temat: Wodorotlenek potasu – budowa, otrzymywanie, właściwości.

1. Budowa wodorotlenku potasu
2. Otrzymywanie wodorotlenku potasu
3. Właściwości wodorotlenku potasu
4. Zastosowanie wodorotlenku potasu

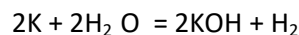
Ad. 1

Potas, podobnie jak sód leży w I grupie układu okresowego pierwiastków, tak więc jest jednowartościowy.

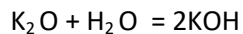
- a) Wzór sumaryczny: KOH
- b) Wzór strukturalny: K-O-H

Ad.2 Wodorotlenek potasu, podobnie jak wodorotlenek sodu otrzymuje się 2 metodami:

I metoda: metal aktywny + woda = wodorotlenek + wodór



II metoda: tlenek metalu (tlenek zasadowy) + woda = wodorotlenek



Ad.3 Właściwości wodorotlenku potasu są bardzo podobne do właściwości wodorotlenku sodu:

- substancja stała barwy białej
- dobrze rozpuszcza się w wodzie – podczas rozpuszczania wydzielą się ciepło
- higroskopijny- ma zdolność pochłaniania pary wodnej z powietrza
- jest żrący

Ad. 4 Zastosowanie wodorotlenku potasu.

- a) do produkcji mydła w płynie i środków myjących
- b) w akumulatorach (bateriach w telefonach komórkowych) KOH jest elektrolitem
- c) do produkcji kakao i wyrobów czekoladowych
- d) w pochłaniaczach wilgoci i urządzeniach do pochłaniania CO₂

Zadanie

- Przepisz temat i notatkę do zeszytu
- Przeczytaj treść lekcji w podręczniku str. 212- 215
- Rozwiąż zad. 2, 5 str. 215 podręcznik

Rozwiązania prześlij na adres: chemia.jad1@gmail.com Termin: 29.05.20