

04.04.2022

Хімія 8-А клас

Хімічні властивості амфотерних гідроксидів

Амфотерністю, як вам уже відомо, називають здатність деяких хімічних сполук залежно від умов виявляти або основні, або кислотні властивості

(рис. 32.1). Наприклад, з кислотами гідроксиди Алюмінію та Цинку реагують як основи, з лугами - як кислоти.



Рис 32.1. 1. Алюміній гідроксид - амфотерний (від грец. amphoterios - і той, і той). 2. Амфора - давня посудина з округлим або витягнутим корпусом, двома вертикальними ручками й вузьким горлом. 3. Амфібія (від грец. amphibios - той, який веде подвійний спосіб життя).

Завдання. Поміркуйте і поясніть, що спільного між алюміній гідроксидом, амфорою та амфібією

Амфотерний гідроксид		Кислотний залишок і його валентність
основна форма	кислотна форма	
$Zn(OH)_2$	H_2ZnO_2	ZnO_2 (II)
$Al(OH)_3$	$HAIO_2$ ($H_3AlO_3 - H_2O = HAIO_2$)	AlO_2 (I)

Be(OH) ₂	H ₂ BeO ₂	BeO ₂ (II)
Sn(OH) ₂	H ₂ SnO ₂	SnO ₂ (II)
Pb(OH) ₂	H ₂ PbO ₂	PbO ₂ (II)
Fe(OH) ₃	HFeO ₂ (H ₃ FeO ₃ - H ₂ O = HFeO ₂)	FeO ₂ (I)
Cr(OH) ₃	HCrO ₂ (H ₃ CrO ₃ - H ₂ O = HCrO ₂)	CrO ₂ (I)



