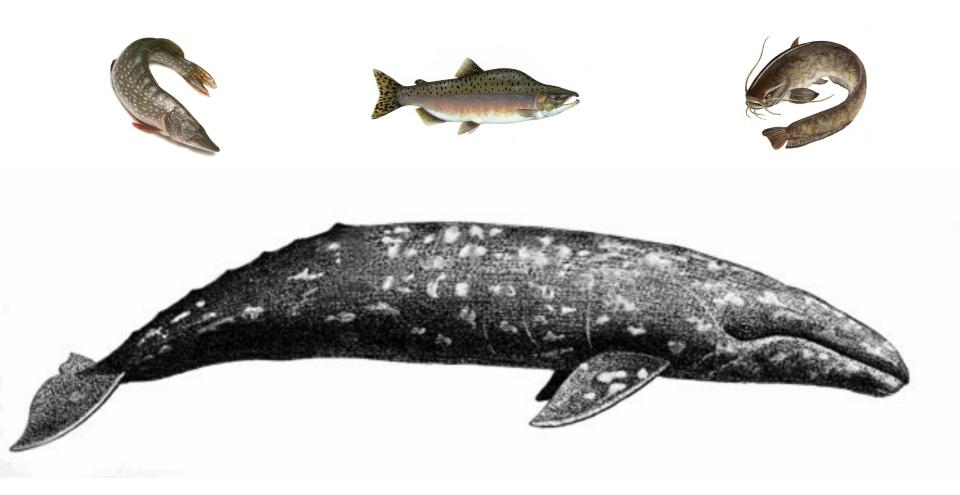
Классификация химических элементов. Амфотерность

8 класс Базовый уровень









Химические элементы

Металлы

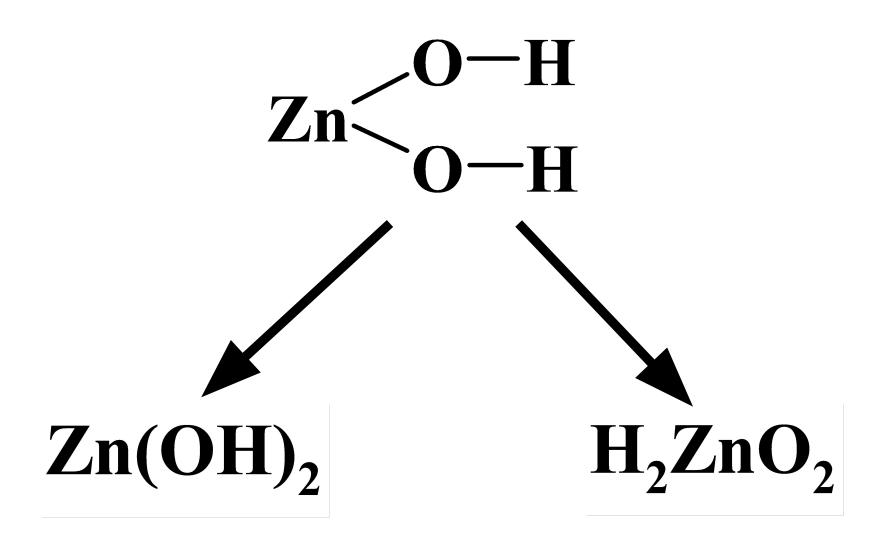
Неметаллы

Отличительные физические свойства соответствующих простых веществ

- 1. Твердые (кроме Hg)
- 2. Металлический блеск
- 3. Хорошая теплопроводность
- 4. Хорошая электропроводность 5. Ковкие

- 1. Твердые, жидкие (Br_2) , газы
- 2. Блеском не обладают (кроме I_2)
 - 3. Плохая теплопроводность
 - 4. Плохая электропроводность
 - 5. Хрупкие

Амфотерность



Оксиды и гидроксиды, которые способные реагировать и с кислотами, и со щелочами, называют амфотерными

(от греч. "amphoteros" – оба, тот и другой)

Оксиды и гидроксиды каких элементов относят к амфотерным?

К амфотреным относят оксиды и гидроксиды металлов с валентностью III и IV, а также ZnO, BeO, PbO, SnO, Zn(OH)₂, Be(OH)₂, $Pb(OH)_2$, $Sn(OH)_2$

Соединения щелочных металлов

Оксиды

Li₂O, Na₂O, K₂O, Rb₂O, Cs₂O

Гидроксиды

LiOH, NaOH, KOH, RbOH, CsOH

Название и символ элемента	A _r	t° _{пл} простых веществ, °С	t° _{кип} простых веществ, °С	р простых веществ, г/см ³	Скорость реакции взаимодействия с Н ₂ О	
Литий Li	7	179	1370	0,53		
Натрий Na	23	97,8	883	0,97		
Калий К	39	63,6	760	0,85	Возрастает	
Рубидий Rb	85	39,0	696	1,52		
Цезий Cs	133	28,6	685	1,87		

Соединения галогенов

Водородные соединения HF, HCl, HBr, HI, HAt

Галогениды металлов NaF, NaCl, NaBr, Nal, NaAt AlF₃, AlCl₃, AlBr₃, All₃, AlAt₃

Название и символ элемента	A _r	Формулы простых веществ	Состояние при обычных условиях	t° _{кип} простых веществ, °С	р простых веществ, г/см ³	Активность взаимодей- ствия с металлами
Фтор F	19	F ₂	Светло- желтый газ	-187	1,1 (в жидком виде)	
Хлор CI	35,5	Cl ₂	Желто- зеленый газ	-34	1,57 (в жидком виде)	Падает
Бром Br	80	Br ₂	Красно-бурая жидкость	59	3,14	Падаст
Иод I	127	I ₂	Темно- фиолетовые кристаллы	185	4,94	

Домашнее задание

- Записи в тетради
- Перечертить в тетрадь сравнительные таблицы по щелочным металлам и галогенам
- Хомченко, №№ 5.47, 5.51