

Характеристика элемента - металла

ХИМИЯ

ТЕЛА

ВЕЩЕСТВА

ЧИСТЫЕ

Физические превращения

СМЕСИ

Однородные
Гомогенные
(воздух)

Неоднородные
Гетерогенные
(дерево, вода +
песок)

ПРОСТЫЕ

СЛОЖНЫЕ

ЭЛЕМЕНТЫ

Хим. соединения

Оксиды

Кислоты

Основания

Соли

АТОМЫ

МОЛЕКУЛЫ

Хим.

превращения

Химические реакции

РАЗЛОЖЕНИЯ

СОЕДИНЕНИЯ

ЗАМЕЩЕНИЯ

ОБМЕНА

Ar
Z

Э
С. о
мд.

ЯДРО (+n) = (-n) ЭЛЕКТРОНЫ

p^{+1} n^0
+1 0
1 1

$$N = Ar - Z$$

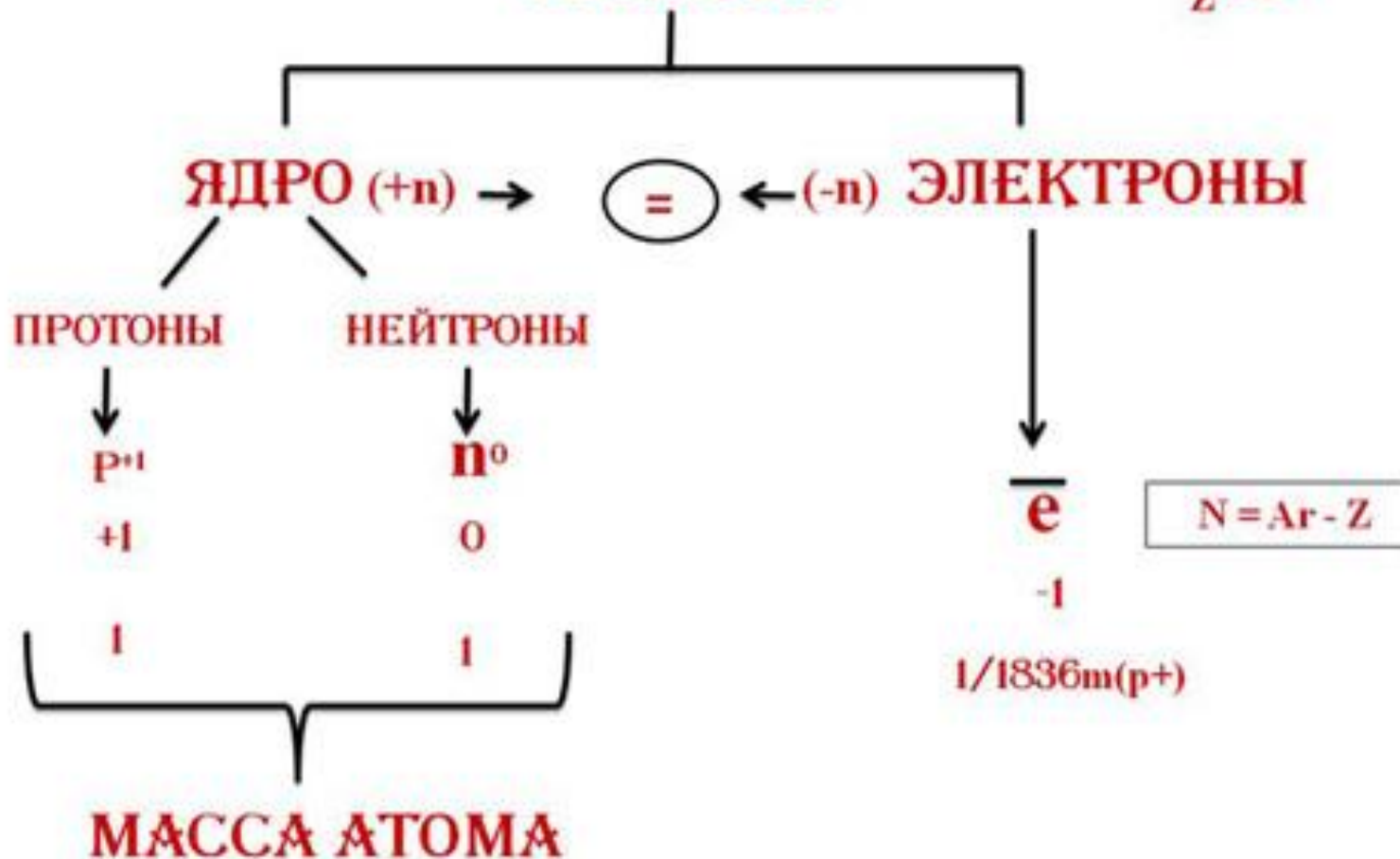
$\frac{1}{1836}m(p^+)$

МАССА АТОМА



АТОМ

A_r Э
Z



Особенности элементов металлов

1. На внешнем уровне

2. ...Ca + O₂ = ...CaO

Металлы могут проявлять свойства

3. **Металлы проявляют общие физических свойства -, которые обусловлены**

4. **Металл → оксид → гидроксид (.....)**

**Определите элемент, ион которого
входит в состав поваренной соли:**

А) 2e, 8e, 8e, 2e

Б) 2e, 8e, 1e

В) 2e, 8e, 5e

Охарактеризуйте элемент.

**Запишите формулы высших оксида и
гидроксида,**

**Запишите уравнения реакций,
подтверждающих их характер.**

Характеристика элемента-металла на основании его положения в ПС Д.И. Менделеева

1. Положение элемента в Периодической системе.

- а) порядковый номер
- б) период
- в) группа, подгруппа

г) ***2. Строение атома и его свойства***

- а) число протонов, электронов, нейтронов
- б) заряд ядра
- в) схема строения электронной оболочки
- е) окислительно - восстановительные свойства
- д) возможные степени окисления

3. Простое вещество

Характеристика высшего оксида и гидроксида

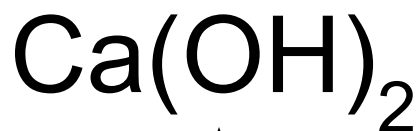
- *Формула высшего оксида и характер высшего оксида*
- *Уравнения реакций, подтверждающих характер оксида.*
- *Формула и характер высшего гидроксида.*
- *Уравнения реакций, подтверждающие свойства гидроксида.*

Расположите элементы

- 1) в порядке возрастания металлических свойств: К, Al, Са
- 2) в порядке возрастания металлических свойств: Са, Ва, Ве, Mg

гидроксиды

ОСНОВАНИЯ

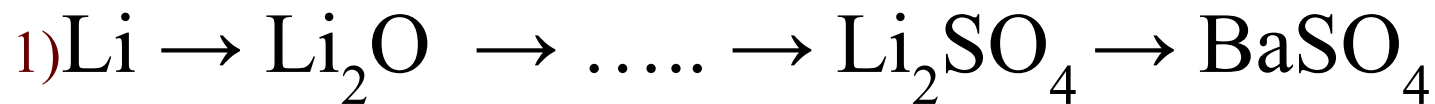


КИСЛОТЫ



взаимодействуют

Закончите генетический ряд



Укажите класс и название вещества.

Запишите уравнения реакций,
подтверждающих характер веществ

Домашнее задание

- Стр. 1- 6 (до характеристики неметалла)
- Упр. 2 (для MgO , $\text{Mg}(\text{OH})_2$), **3**, **10**