

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

Читать § 5

Выучить знаки , русские названия и произношения химических элементов из таблицы на стр. 35

Выполнить в тетради задание 5 стр 38

Относительная атомная масса

Массы атомов очень малы.

Абсолютные массы некоторых атомов:

$$m(\text{C}) = 1,99268 \cdot 10^{-23} \text{ г}$$

$$m(\text{H}) = 1,67375 \cdot 10^{-24} \text{ г}$$

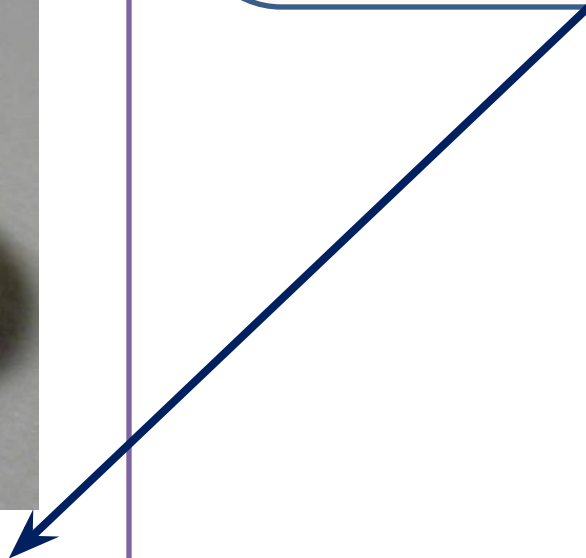
$$m(\text{O}) = 2,656812 \cdot 10^{-23} \text{ г}$$

Au 79



196, 97

Относительная
атомная масса



Физическая величина

Название физической величины	Обозначение физической величины	Произношение физической величины	Единицы измерения	Пример записи
относительная атомная масса	Ar	а - релятив	-	Ar(S) = 32

Из таблицы Менделеева

Физическая величина

Из таблицы Менделеева

Правила округления:

- если после запятой стоит цифра меньше 5, то число остается без изменения.
- если после запятой стоит цифра 5 или больше 5, то число увеличивается на единицу.

Fe
55,847

Ar(Fe)=56

Pb
207,19

Ar(Pb)=207

Выпишите из периодической системы Д.И.
Менделеева относительные атомные массы
некоторых химических элементов

$$A_r(\text{S}) = \text{[red starburst]}$$

$$A_r(\text{P}) = \text{[yellow starburst]}$$

$$A_r(\text{Mg}) = \text{[yellow starburst]}$$

$$A_r(\text{O}) = \text{[blue starburst]}$$

$$A_r(\text{Ag}) = \text{[blue starburst]}$$

$$A_r(\text{N}) = \text{[orange starburst]}$$

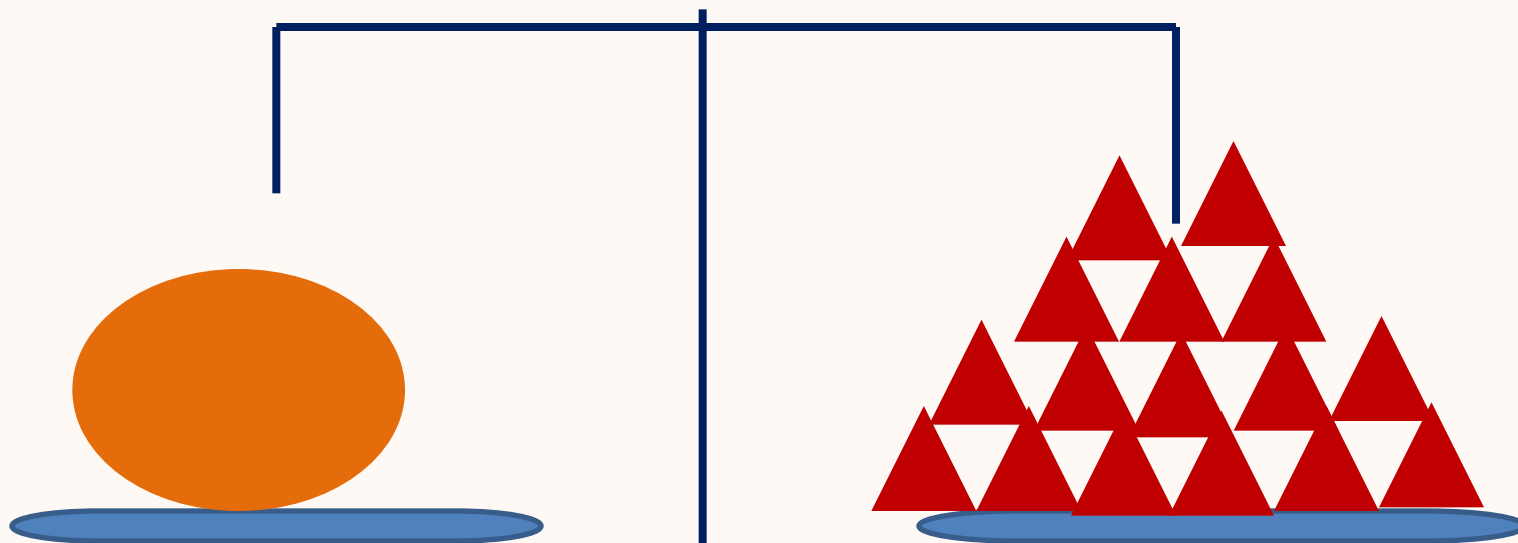
$$A_r(\text{Cl}) = 35,5$$

Физический смысл относительной атомной массы

Относительная атомная масса – это величина, показывающая, во сколько раз масса атома элемента больше $1/12$ массы атома углерода.

$\frac{\text{атом углерода}}{12} = \triangle = 1,674 \cdot 10^{-24} \text{ г}$

Физический смысл относительной атомной массы



$$Ar(O) = m_{\text{ат}}(O) / 1,674 \cdot 10^{-24} \text{ г} = 2,6667 \cdot 10^{-23} \text{ г} / 1,674$$

$$10^{-24} \text{ г} \approx 16$$

$$Ar(O) = 16$$

Определите и
запишите **Ar**
химических
элементов с
порядковыми
номерами



80, 23, 9, 2

Дайте характеристику химическому элементу (ХЭ) по плану

Al

P

Ca

1. Название русское ХЭ
2. Нахождение в ПС (порядковый №, период, группа, подгруппа)
3. Произношение знака ХЭ
4. Вид элемента (металл – неметалл)
5. Значение относительной атомной массы

Найдите ошибку

	Порядковый номер	Символ	Ar	Произношение
Натрий	11	N	23	На
Азот	14	H	7	Аш
Калий	20	Ca	20	Калий
Хлор	16	Cl	35,5	Хлор
Фосфор	15	P	30	Пэ
Кремний	14	S	28	Эс

Домашнее задание:

Даны элементы – **мышьяк, цинк**

Рассмотрите по плану

План:

- 1. Символ элемента**
- 2. Порядковый номер**
- 3. Период, вид периода (большой или малый)**
- 4. Группа**
- 5. Подгруппа**
- 6. Вид элемента (металл или неметалл)**
- 7. Значение относительной атомной массы**