атомная масса

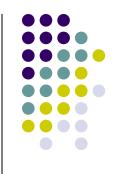
и ее относительность

Урок 8 класс

Учитель химии Чиркунова Л.А.







Истинные массы атомов очень малы

- масса атома водорода 1,66 * 10 -24 г
- масса атома углерода 2*10 -23г
- масса атома кислорода 2,66*10 -23г

• пользоваться неудобно!

Атомная Единица Массы



Единица сравнения это -

Атомная Единица Массы (а.е.м.)

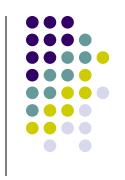
1 а.е.м. = 1/12 массы атома углерода (изотопа 12).

Относительная атомная масса



- Относительная атомная масса обозначается Ar.
- Ar(H) = 1
- Ar(O) = 16
- Ar(C) = 12
- Ar(S) = 32

Относительная молекулярная масса



 относительная молекулярная масса = сумме атомных масс атомов, входящих в состав данной молекулы

• Mr(CO2) = 12 + 16 + 16 = 44

Абсолютная масса



 Абсолютная масса атома(молекулы) равна относительной атомной массе, умноженной на 1 а.е.м.

$$M(CO2) = 12 + 16 + 16 = 44$$
 a.e.m.