**ATOMSKE, MOLEKULSKE MASE**

1. **Relativna atomska masa (Ar)**

Masa atomov je tako zelo majhna, da je ne moremo meriti v merski enoti gram.

Npr. Dejanska masa vodikovega atoma je 1,67 10−24 g oz. zapisana z decimalko:

0,000 000 000 000 000 000 000 00167

Kadar v znanosti nečesa ne morejo izmeriti neposredno, določajo vrednosti s primerjavo. Izberejo si osnovo in druge vrednosti izrazijo glede na osnovo.

Najlažji atom je atom vodika, zato njegovo maso vzamemo kot osnovi in jo izrazimo v relativni atomski masi- **Ar**

**Ar(H)= 1**

**Ar(He)=4** to pomeni, da je atom He 4X težji od atoma vodika.

**Ar(C)=12** to pomeni, da je atom C 12X težji od atoma vodika in 3X težji od atoma He.

Relativne atomske mase so pri elementih v periodnem sistemu zapisane ob simbolu zgoraj in jih pišemo brez enot.

Reši naloge (6.16, 6.17, 6.18) na spletni povezavi

<http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/6-sklop/vaja_616.html>

Zapiši relativne atomske mase (Ar) za kisik, železo, magnezij

Ar(O)

1. **Relativna molekulska masa (Mr)**

Relativna molekulska masa je masa molekul.

Dobimo jih tako, da seštejemo relativne atomske mase atomov, ki sestavljajo molekulo.

Primer: relativna molekulska masa molekule amoniaka

**Mr(NH3)= 14+3x1= 17**

 Reši naloge (6.19, 6.20, 6.21) na spletni povezavi

 <http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/6-sklop/vaja_619.html>

Določi relativne molekulske mase žveplove kisline, ogljikovega dioksida, ocetne kisline, butana.

Mr(H2SO4)=