

## Az anyagmennyiség

1; A nagyon sok részecskéből álló anyagokat anyagi halmaznak nevezzük.

2; Az anyagmennyiség mértékegysége a mól.

Jele: **mol**

**1mol annak az anyagnak az anyagmennyisége,  
amelyben  $6 \cdot 10^{23}$  db részecske van.**

( $6 \cdot 10^{23}$  Avogadro szám)

pl. 1 mol  $\rightarrow 6 \cdot 10^{23}$  db részecske

2 mol  $\rightarrow 2 \cdot 6 \cdot 10^{23}$  db részecske;  $12 \cdot 10^{23}$  db részecske

3 mol  $\rightarrow 3 \cdot 6 \cdot 10^{23}$  db részecske;  $18 \cdot 10^{23}$  db részecske

$\frac{1}{2}$  mol  $\rightarrow \frac{1}{2} \cdot 6 \cdot 10^{23}$  db részecske;  $3 \cdot 10^{23}$  db részecske

3; 1 mol anyag tömege grammokban is jól kifejezhető.

pl. 1 mol hidrogénatom: 1g

1 mol oxigénatom 16g

1 mol szénatom 12g

1 mol kalciumatom 40g

1 mol atom tömegét a periódusos  
rendszerből olvassuk ki.

11
<b>Na</b>
Nátrium
22,990

1 mol nátriumatom tömege 23 g.

#### 4; A vegyjel jelentései

