

## Výpočty s molární hmotností

1. Jaká je hmotnost :

a) 1 molu NaOH

b) 3 molů NaOH

c) 0,1 molu NaOH

d) 0,5 molu NaOH

2. Vypočítej, kolik váží:

a) 1 mol chloridu sodného (NaCl)

b) 2 moly NaCl

c) 0,5 molu NaCl

d) 10 molů NaCl

3. Jaké látkové množství NaOH je obsaženo v:

a) 40 gramech NaOH

b) 20 gramech NaOH

c) 400 gramech NaOH

d) 4 gramech NaOH

4. Vypočítej, jaké látkové množství kyseliny dusičné ( $\text{HNO}_3$ ) váží 189g.

5. Urči prvek, jestliže jeho 0,25 molu váží 3 gramy.

6. Urči prvek, jestliže jeho 0,5 molu váží 2 gramy.

7. Urči prvek, jestliže jeho 2 moly váží 402 gramy.

8. Vypočítej hmotnost soli NaCl nutné k přípravě 0,5 molárního roztoku soli.

9. Jaké látkové množství vody vypijeme ze sklenice o objemu  $180\text{cm}^3$ ?