

## Mol i masa molowa, objętość molowa gazów

### Zadania

Oblicz:

- a) jaką liczbę moli stanowi 8,55 g  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
  
- b) masę 4,8 mola  $\text{ZnBr}_2$
  
- c) objętość 3,4 mola  $\text{NO}_2$  (warunki normalne)
  
- d) jaką liczbę moli stanowi  $18,06 \cdot 10^{23}$  cząsteczek  $\text{SeO}_3$
  
- e) masę  $12,04 \cdot 10^{23}$  cząsteczek  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
  
- f) objętość 480 kg  $\text{C}_2\text{H}_6$  (warunki normalne)
  
- g) liczbę atomów siarki zawartą w 675 mg  $\text{Al}_2\text{S}_3$
  
- h) w jakiej objętości  $\text{N}_2\text{O}_4$  (warunki normalne) znajduje się taka sama ilość azotu co w 235 g  $\text{HNO}_2$
  
- i) w jakiej masie  $\text{HClO}_4$  znajduje się taka sama ilość chloru co w 28 dm<sup>3</sup>  $\text{Cl}_2\text{O}$  (warunki normalne)