

## Sprawdzian – stechiometria – zestaw powtórzeniowy

1. Oblicz ile moli stanowi  $1,204 \cdot 10^{24}$  cząsteczek azotu.
2. Ile unitów zawiera 100g substancji?
3. Oblicz masę cząsteczkową azotanu(V) magnezu.
4. Oblicz, ile moli tlenku siarki(VI) stanowi 200g tego gazu.
5. Oblicz masę 7 moli amoniaku.
6. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie 142g chloru.
7. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie  $3,01 \cdot 10^{24}$  cząsteczek tlenku siarki(IV).
8. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie tlenek węgla(IV) powstały w wyniku termicznego rozkładu 48g węglanu wapnia.
9. Jaką masę sodu należy użyć w reakcji z wodą, aby otrzymać  $56 \text{ dm}^3$  wodoru.