

1. Podaj definicję **Mola** ?
2. Co oznacza **liczba Avogadra** – jaką ma wartość?
3. Jak obliczamy **masę cząsteczkową M**, na podstawie 1 cząsteczki związku chemicznego: azotanu (V) wapnia – $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$.
4. **Masa molowa** – podaj definicję i jednostkę.
5. **Objętość molowa gazów** definicja i właściwości.
6. Jakie **warunki nazywamy normalnymi**? Podaj parametry.
7. **Przykład:** obliczyć ile moli cząsteczek zawiera $67,2 \text{ dm}^3$ gazu odmierzonego w warunkach normalnych?
8. **Prawo stałości składu, prawo stosunków stałych**
9. Prawo zachowania masy. Opisz na podstawie reakcji prażenia wapieni.