

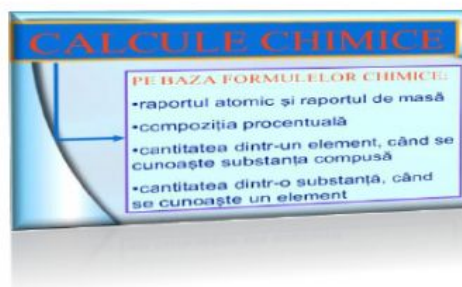
FIȘĂ DE LUCRU
Calcul pe baza formulelor chimice

1. Denumiți substanțele corespunzătoare următoarelor formule chimice:
 - a) ZnO
 - b) CaO
 - c) H_2SO_4
 - d) HNO_3
 - e) HNO_2
 - f) MgCl_2
2. Scrieți formulele chimice corespunzătoare următoarelor denumiri:
 - a) Acid carbonic
 - b) Acid azotos
 - c) Acid fluorhidric
 - d) Sulfură de calciu
 - e) Clorură ferică
 - f) Sulfat feros
3. Stabiliți raportul atomic, raportul de masă și compoziția procentuală corespunzătoare formulei chimice $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.

4. Calculați câte grame de Ca sunt în 128 g de $\text{Ca}(\text{OH})_2$?

5. Calculați câți moli reprezintă 196 g de acid sulfuric?

Succes!



Dacă vrei să știi mai mult, consultă manualul digital aici:

<https://catalog.manualedigitaleart.ro/art-chimie7/v1/index.html#book/u4-097>