Fișă de exerciții

Reacții chimice • Reactanți • Produși de reacție • Conservarea masei

Numele și prenumele: _____ Clasa: _____ Data: _____

Citește cerințele cu atenție. Răspunde în spațiile libere și folosește cuvinte proprii atunci când ți se cere să explici.

1. Înțelegerea termenilor

Completează definițiile folosind cuvintele reactanți și produși de reacție.

a) Substanțele care se transformă în timpul unei reacții chimice se numesc _____.

b) Substanțele noi care se formează în urma reacției se numesc _____.

c) O reacție chimică este un proces în care _____.

2. Recunoaște reactanții și produșii

Magneziul reacționează cu oxigenul din aer și se formează oxid de magneziu.

Reactanții sunt:

_____

Produsul de reacție este:

_____

Ce indiciu din enunț te-a ajutat să identifici produsul?

4. Adevărat sau fals

Scrie A pentru enunțurile adevărate și F pentru cele false.

a) Reactanții sunt substanțele prezente la începutul reacției chimice. _____

b) Produșii de reacție sunt substanțele noi care se formează. _____

c) Într-un sistem închis, masa se pierde în timpul reacției chimice. _____

d) Numărul și tipul atomilor se păstrează în timpul unei reacții chimice. _____

Corectarea enunțurilor false:

5. Explică legea conservării masei

Explică, în 1–2 enunțuri, ce se întâmplă cu masa totală a substanțelor în timpul unei reacții chimice desfășurate într-un sistem închis.

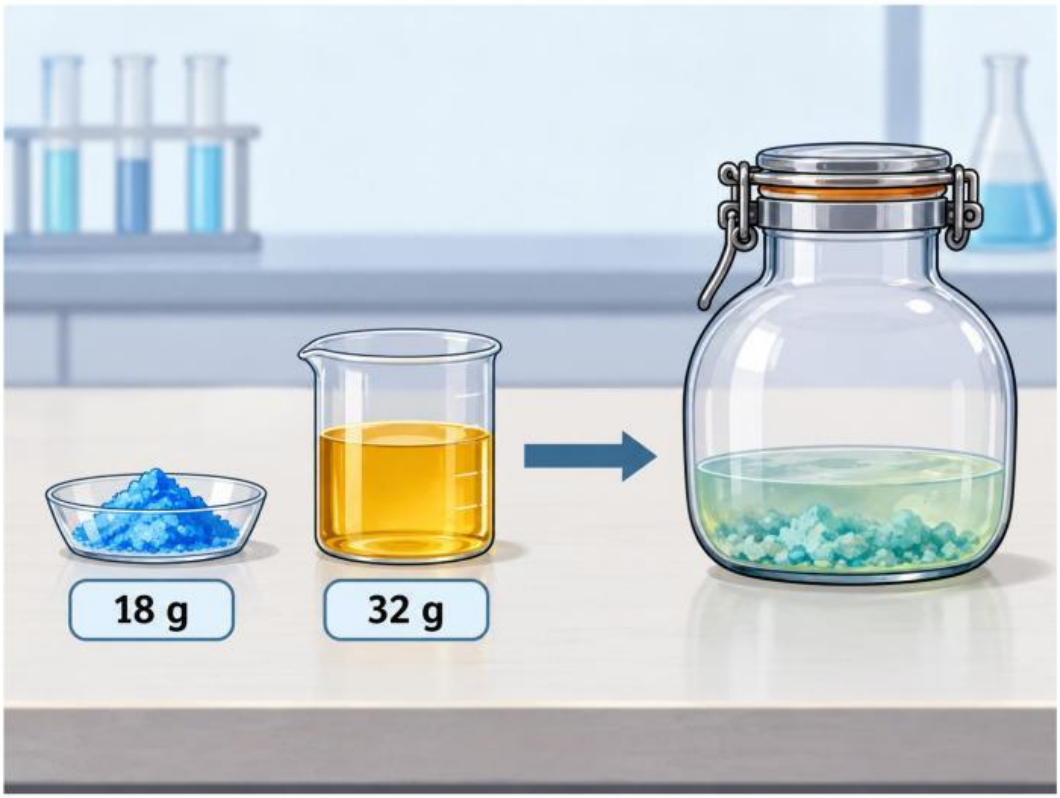
LIVEWORKSHEETS

6. Problemă

Într-un recipient închis, 18 g dintr-o substanță reacționează complet cu 32 g dintr-o altă substanță. După reacție se formează numai produși care rămân în recipient. Ce masă au în total produșii de reacție? Explică folosind legea conservării masei. Nu este necesar să scrii o ecuație chimică.

Date și calcul:

Răspuns și explicație:



LIVEWORKSHEETS