

TEST

Legea conservării masei substanțelor. Reacție chimică. Ecuația reacției chimice

1. Dacă 3g de substanță A reacționează cu 4g de substanță B, pentru a forma 5g de substanță C și o cantitate x de substanță D, atunci ce cantitate x de substanță D se formează?

2. Completează spațiile libere:

Într-o reacție chimică,maselor.....este
.....cu.....maselor.....

3. Bifează răspunsul corect:

☐

NaOH-hidroxid de sodiu

☐

1 mol $H_2O = 36$ g

☐

Metan- CH_4

☐

3 molecule HCl conțin 3 atomi

☐

Tabel periodic – 8 perioade

☐

Hg-mercur

4. Asociază coloana A cu coloana B

A

B

1. natriu + oxigen

a. acid clorhidric

2. aluminiu + acid clorhidric

b. oxid de sodiu

3. hidrogen +clor

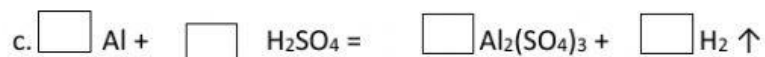
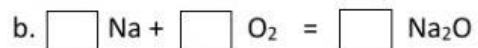
c. acid sulfhidric

4. hidrogen+ sulf

d. clorură de aluminiu + hidrogen.

5. Stabiliți coeficienți în următoarele cazuri și notați denumirea substanțelor.





6. Arzând 128 kg de sulf în oxigen, se obțin 256 kg de dioxid de sulf. Ce cantitate de oxigen s-a consumat? Exprimați cantitatea în grame, moli , litri și număr molecule.

7. Citește informațiile din pagina de web care se va deschide accesând link-ul de mai jos și răspunde la următoarele informații.

http://imake.lefo.ro/~laurentiu.bulgaru/reactii_chimice/

- a. Ce sunt reactanții?

- b. Cum clasificăm substanțele compuse?

- c. Dați exemple de substanțe compuse?

- d. Notează la modul general o reacție chimică.

- e. Identifică reactanții din exemplu al doilea. Scrie formulele chimice corespunzătoare.

- f. Identifică produșii de reacție din primul exemplu. Scrie formulele chimice corespunzătoare.

SUCCES!

