Reacţii chimice

 Recapitulare-sistematizare

Fișe de lucru

Chimia studiază transformările substanţelor, al reacţiilor care se produc în laborator, în natură, organism, dar şi în industrie pentru obţinerea diferitelor produse.

 Pentru a studia aceste transformări este necesară scrierea şi simbolizarea lor.

 Fişă de lucru Nr. 1– Clasa a VIII-a

Reacţii chimice – Recapitulare-sistematizare

Acesta conţine pe verticala A – B denumirea procesului în urma căruia una sau mai multe substanţe chimice se transformă în alte substanţe cu proprietăţi noi:

 A

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 |  |  |  |  |  |  |  |
| 5 | 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3 |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 6 |  |  |  |  |  |  |
| 7 |  |  |  |  |  |

 B

1 – Substanţele rezultate din reacţia chimică se numesc .................... de reactie.

2 – Substanţe compuse dintr-un metal şi una sau mai multe grupari hidroxid.

3 – Are formula chimică H2O.

4 – Substanţe compuse din unul sau mai mulţi atomi de hidrogen şi un radical acid.

5 – Substanţele care reacţionează între ele într-o reacţie chimică.

6 – Compuşi binari ai oxigenului cu alte elemente.

7 – Substanţă compusă formată din metal şi radical acid.



Fişă de lucru Nr. 2– Clasa a VIII-a

Reacţii chimice – Recapitulare-sistematizare

Grupa 1

1. Se dau 2 zaruri. Un zar conţine elemente chimice din sistemul periodic, iar celălalt zar prezintă radicali acizi şi oxigen.

 Aruncaţi cu zarurile de 2 ori şi scrieţi cele două formule chimice.

 Stabiliţi clasa de substanţe din care fac parte cele două formule chimice şi calculaţi masa moleculară.

 Se dau masele atomice:

ABa=137; AK=39; ANa=23; AAl=27; ACa=40; AMg=24; AO=16; AH=1; AN=14; AS=32; AC=12; AP=31



Fişă de lucru Nr. 3– Clasa a VIII-a

Reacţii chimice – Recapitulare-sistematizare

Grupa 2

1. Completaţi ecuaţiile reacţiilor chimice, precizând şi tipul de reacţie în fiecare caz:

 HCl + AgNO3  → ………↓ + ……….

 Ca + O2  → …………….

 Na + H2O → …………. + …………↑

 H2 CO 3 → ………….. + ………..↑

 S + O2 → ............

 KClO3 → ........... + .........↑

 Fe + HCl → ……. + …….↑

 H2SO4 + BaCl2 → ……….↓ + ………

2. Clasificaţi substanţele întâlnite în exerciţiul precedent încadrându-le în tabelul de mai jos:

|  |  |
| --- | --- |
| **SUBSTANŢE SIMPLE** | **SUBSTANŢE COMPUSE** |
| **metale** | **nemetale** | **oxizi** | **hidroxizi** | **acizi** | **săruri** |
|  |  |  |  |  |  |



Fişă de lucru Nr. 2– Clasa a VIII-a

Reacţii chimice – Recapitulare-sistematizare

Grupa 3

1. Se consideră schema transformărilor:

 Z=20E1  + Z=8E2 → a

 a + apa → b

 c tºC a + CO2 ↑

 Z=20E1 + HCl → d + Z=1E3 ↑

 Se cere: - identificaţi substanţele corespunzătoare literelor;

 - scrieţi ecuaţiile reacţiilor chimice;

 - identificaţi tipul fiecărei reacţii chimice;