Драги осмаци , обнављамо хемијска израчунавања у неорганској и органској хемији

8/2 и 8/3 шаље домаће на [mirijanailic1983@gmail.com](mailto:mirijanailic1983@gmail.com) ,до 24.5.2020 до 15часова

8/1 шаље домаће на [mirjamij@yahoo.com](mailto:mirjamij@yahoo.com) до 24.5.2020 до 15часова

Хемијска израчунавања , мол , моларна маса , једначење

( потребне формуле kоличина супстанце : n = m/M ,

Где су n – количина супстанце(mol) , m – маса (g) , M-моларна маса (g/mol)

\*2 H2O = 2H2 + O2 - хемијска једначина , коефицијенти су молови

2mol воде = 2мола водоника + 1мол кисеоника )

Домаћи

1. Поред сваке хемијске једначине написати да ли представља анализу или синтезу :

а) N2 + O2 = NO

б) CO + O2 = CO2

в) Al + Cl2 = AlCl3

г) 2 H2O = 2H2 + O2

1. Израчунај количину воде која има масу од 36грама?
2. Израчунај количину сумпорне киселине у 4 грама , сумпорне киселине ?
3. Изједначи дате хемијске реакције :

а ) H2 + Br2 = HBr

b) P4 + O2 = P2O5

в ) Аl (OH)3 + HCl = AlCl3 + H2O

г ) CH4 + O2 = CO2 + H2O

1. Напиши једначине хемијских реакиција и изједначи их :

А) синтеза сумпор(IV) –оксида и кисеоника до сумпор (VI) –оксида

Б) сагоревање магнезијума до магнезијум-оксида

1. Израчунати масу калцијум-оксида , која настаје у реакцији 10мола кисеоника са калцијумом

(2 Ca + O2 = 2 CaO )

1. Израчунати масу азот (V) –оксида која је потребна да у реакцији са водом настане 189г азотне киселине.

( N2O5 + H2O = 2HNO3 )

8.Производи сагоревања било ког угљоводоника су CO2 и H2O . У табели упишите назив алкана чијим се сагоревањем добијају дате количине CO2 и H2O

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Назив алкана | CO2 (мол) | H2O (мол) |
|  | 1 | 2 |
|  | 2 | 3 |
|  | 3 | 4 |