**ТЕМА .** Розрахунки за хімічними рівняннями. 16.04.2020

ЗГАДАЄМО.

1.    За якими формулами можна обчислити кількість речовин, знаючи: а) масу; б) об’єм; в) загальне число молекул речовини. (дивіться формули урок за 14.04.2020)

 **Розв’язування задач. Розглядаємо приклади та аналогічно розв’язуєте задачі – 2, 4,6. Не відкладайте на потім, а робіть все вчасно. Бажаю успіху!**

1. Який об’єм кисню виділився при розкладанні 45 г бертолетової солі (н.у.)?

Дано:                                    2KCIO3 = 2KCI+3O2

m( KCIO3) = 45г

V(O2)-?

М(KCIO3) = 122,5 г/моль,       Vm=22,4л/моль

45г:245г = х /67,2л;     х=12,34л

2. Який об’єм кисню (н.у.) необхідний для окиснення алюмінію масою 54г? (розв’язуємо самостійно аналогічно, задачі №1)

3. Магній масою 3г взаємодіє з киснем. Яка кількість речовини магній оксиду утвориться при цьому?

Дано:                                     2Mg + O2 = 2MgO

m( Mg) =3г

n( MgO)-?                              n=m/M            M(Mg)=24г/моль

n(Mg)= 3г/24г/моль=0,125моль

4. Яка кількість речовини нітроген(V) оксиду (N2O5) прореагувала з водою, якщо утворилася нітратна кислота HNO3кількістю речовини 10 моль?

5. Яку масу гашеного вапна можна добути внаслідок взаємодії з водою кальцій оксиду масою 280г?

Дано:                                    СaO + H2O = Ca(OH)2

m(CaO)=г

m(Ca(OH)2)-?                        56г :280г = 74г :х

                                                  х=280г\*74г/56г=370г

6. Літій гідроксид масою 48г повністю нейтралізували нітратною кислотою. Яка маса літій нітрату утворилася?

ВСІ завдання відсилайте на пошту 03antonina04 @i.ua.