

Завдання II туру Всеукраїнської олімпіади з хімії 2015/2016 н. р. м. Львів

7 клас

1. Під час спалювання речовини складу EH_4 масою 3,2 г отримали воду масою 7,2 г. Обчисліть, яку речовину піддали спалюванню.

(5 б)

2. До складу солі входять: Ca – 17,1%; P – 26,5%; O – 54,7%; і Гідроген. Обчисліть формулу цієї речовини та її відносну молекулярну масу.

(10 б)

3. Напишіть рівняння реакцій добування кальцій карбонату різними способами, взявши за вихідну речовину кальцій.

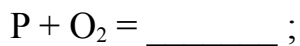
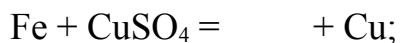
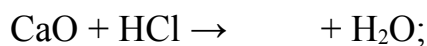
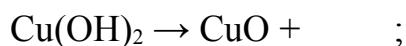
(10 б.)

4. Обчисліть, у якій із сполук складу P_2O_3 чи P_2O_5 масова частка Фосфору є більшою.

(10 б)

5. У чотирьох газометрах є гази: кисень, водень, азот, карбон(IV) оксид. Опишіть способи визначення кожного з них. Напишіть рівняння реакцій. (5 б)

6. Напишіть рівняння реакцій за нижче поданими схемами:



(5б)