

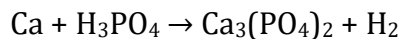




### Часть С. ( 3 б)

Задания со свободной и полной записью ответа

**С1.** Расставить коэффициенты методом электронного баланса в уравнении



Определить окислитель и восстановитель

**С2.** На 300г известняка, содержащего 25% примесей и 75% чистого  $\text{CaCO}_3$ , подействовали избытком соляной кислоты. Вычислите объем (при н.у.) выделившегося газа.

**С3.** Относительная плотность паров углеводорода по кислороду равна 2,125. Массовая доля углерода в нем равна 88,24%. Выведите молекулярную формулу углеводорода.





### Часть С (3 б)

Задания со свободной и полной записью ответа

**С1.** Даны вещества: серная кислота, нитрат бария, гидроксид натрия.

Напишите возможные реакции обмена между этими веществами в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде.

**С2.** Сколько грамм оксида фосфора (V) потребуется для получения фосфорной кислоты массой 252, если выход продукта реакции составил 96%?

**С3.** Плотность паров органического соединения по неону равна 4,1. При сжигании 8,2 г этого вещества образуется 26,4 г оксида углерода (IV) и 9 г воды. Выведите молекулярную формулу органического вещества.