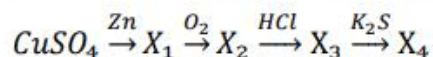
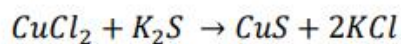
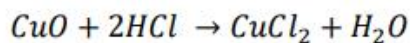
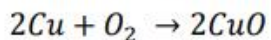
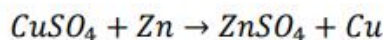


5-3. В представленной ниже цепочке превращений все соединения содержат один или несколько атомов меди. Определите зашифрованные соединения  $X_1$ - $X_4$ . В ответе запишите молярную массу вещества  $X_4$  (в г/моль) с точностью до целых. Единицы измерения указывать не нужно.



Составим уравнения реакций с участием соединений меди.



Таким образом,  $X_4$  - сульфид меди(II), молярная масса 96 г/моль.

Ответ. 96

