



ОЛИМПИАДА ПО

ХИМИИ

Отборочный тур

10 класс

10.1.1. (20 баллов). Определите объем кислорода, полученного при сжигании в кислороде 3,15 л метана.

10.1.2. (15 баллов). Почему силикатный клей (водный раствор силиката натрия) приобретает желеобразное состояние при вливании в него соляной кислоты?

10.1.3. (20 баллов). Определите массу соли, которая вводится в организм при вливании 353 г физиологического раствора, содержащего 0,85%-ой поваренной соли.

10.1.4. (20 баллов). Напишите уравнения реакций с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



10.1.5. (25 баллов). Для перевода в раствор 10 г оксида металла IIА-группы потребовалось 83 мл 20%-ой хлороводородной кислоты плотностью 1,1 г/мл. О каком металле идет речь?

Задание	1	2	3	4	5
Баллы					