



ОЛИМПИАДА ПО

ХИМИИ

Отборочный тур

11 класс

11.1.1. (20 баллов). Рассчитайте массу молочной кислоты, которая образуется при брожении глюкозы массой 300 г, содержащей 5% примесей.

11.1.2. (20 баллов). Составьте схему получения 2,4,6-триброманилина из карбида кальция.

11.1.3. (20 баллов). При взаимодействии концентрированной серной кислоты с 20 г сплава золота с медью выделилось 4,2 л газа (н.у.). Определите массовую долю каждого металла в этом сплаве.

11.1.4. (20 баллов). Этот оксид в твердом виде является белым порошком. Он честно служит людям: его хорошо знают те, кто хотя бы однажды пользовался огнетушителем или пил газированную воду. Что это за вещество и каковы его химические свойства?

11.1.5. (20 баллов). Смешали 250 мл 30%-го водного раствора метанола ($\rho=0,954$ г/мл) и 300 г 40%-го раствора того же вещества. Какой станет массовая доля (в %) спирта?

Задание	1	2	3	4	5
Баллы					