



ОЛИМПИАДА ПО

ХИМИИ

Отборочный тур

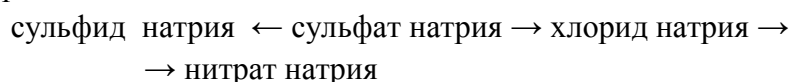
9 класс

9.1.1. (20 баллов). Электронные формулы атомов а) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$; б) $1s^2 2s^2 2p^2$.
Определите эти элементы и предскажите их свойства.

9.1.2. (20 баллов).). Определите степени окисления элементов в соединениях, назовите их. К какому типу неорганических веществ относятся эти соединения и какими химическими свойствами обладают?



9.1.3. (20 баллов). Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения.



9.1.4. (20 баллов) Смешали 100 мл 15% раствора гидроксида калия (плотностью 1,10 г/мл) и 150 мл 10% раствора соляной кислоты плотностью 1,05 г/мл). Определите среду полученного раствора и массовую долю хлорида калия в нем.

9.1.5. (20 баллов). Смешали 7 г железа и 7 г серы. Определите массу полученного соединения. сульфида железа (III).

Задание	1	2	3	4	5
Баллы					