- 1. Вам предложен следующий перечень веществ: P4, N2, Na2O2, Cl2O, P4O10.
- 1) Выберите соединения, не имеющие кратных связей;
- 2) Запишите уравнения реакций получения приведенных в наборе оксидов;
- 3) Запишите уравнения реакций между приведенными веществами, в результате которых образуются соли.

№ 1

І вариант

- 1. Вещества, не имеющие кратных связей: P4, Na2O2, Cl2O
- 2. Реакции получения оксидов:

$$2Cl_2 + HgO = HgCl_2 + Cl_2O$$

 $P_4 + 5O_2 = P_4O_{10}$

3. Реакции образования солей:

$$2Cl_2O + 2Na_2O_2 = 4NaClO + O_2$$

 $P_4O_{10} + 6Na_2O_2 = 4Na_3PO_4 + 4O_2$

Рекомендации к оцениванию:

Правильный ответ по пункту 1 по 0.5 балла (принимать любые 3 вещества)
 1.5 балла

2. Уравнения реакций получений оксидов (по одной реакции на оксид) и уравнения 3.5 балла реакций получения солей по 0.5 балла за уравнение

ИТОГО: 5 баллов