

1. Вам предложен следующий перечень веществ: N_2O_3 , Br_2 , K_2O , Br_2O , P_4O_6 .

1) Выберите соединения, не имеющие кратных связей;

2) Запишите уравнения реакций получения приведенных в наборе оксидов;

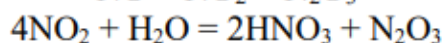
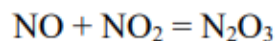
3) Запишите уравнения реакций между приведенными веществами, в результате которых образуются соли.

№ 1

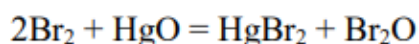
II вариант

1. Вещества, не имеющие кратных связей: Br_2 , Br_2O , P_4O_6 , K_2O

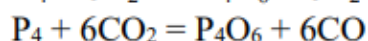
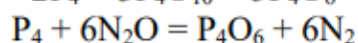
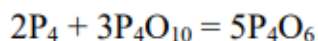
2. Реакции получения оксидов (в решении достаточно указать одну реакцию на каждый оксид):
 N_2O_3



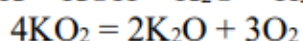
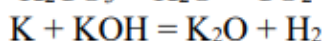
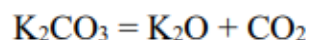
Br_2O



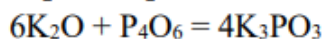
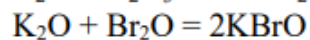
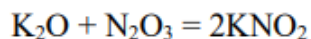
P_4O_6



K_2O



3. Реакции образования солей:



Рекомендации к оцениванию:

- | | |
|--|-----------|
| 1. Правильный ответ по пункту 1 по 0.5 балла (принимать любые 3 вещества) | 1.5 балла |
| 2. Уравнения реакций получения оксидов (по одной реакции на оксид) и уравнения реакций получения солей по 0.5 балла за уравнение | 3.5 балла |

ИТОГО: 5 баллов