

ДЕПАРТАМЕНТ ОБРАЗОВАНИЯ ГОРОДА МОСКВЫ
ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ ГОРОДА МОСКВЫ «ШКОЛА № 1253»

«Согласовано»

Председатель МО

 А.И. Архипова



«УТВЕРЖДЕНО»

Директор

 Н.А.Акулова

**Мониторинг образовательных результатов по химии
для поступающих в 10 медицинский класс**

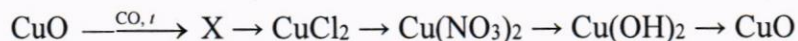
Время выполнения задания – 30 минут

Демонстрационный вариант

1. Допишите уравнение реакции, расставьте коэффициенты, используя метод электронного баланса: $\text{P}_2\text{O}_3 + \text{HNO}_3 + \dots \rightarrow \text{NO} + \dots$

Определите окислитель и восстановитель.

2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



Для реакций, протекающих в водных растворах с участием электролитов, составьте ионные уравнения.

3. Взяли 280 г 10%-ного раствора гидроксида калия и аккуратно внесли в него 17,75 г оксида фосфора (V). Определите массовую долю полученного соединения в растворе по окончании реакции.