

Пермский край  
2025-2026 учебный год  
**ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**  
**МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП**  
**10 КЛАСС**

**ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЙ ТУР**

*Максимальная оценка – 20 баллов. Время на выполнение 120 минут.*

Вещество **А** представляет собой кристаллогидрат соли **Б**, содержащий 36,0 мас.% воды. Соль **Б** используется в качестве фунгицида и антисептика в сельском хозяйстве и строительстве. В промышленности **А** получают взаимодействием оксида простого вещества **В**, с кислотой **Г**.

- 1. Используя имеющиеся реактивы и данные условия задачи докажите состав вещества **А**, а также определите вещества **Б–Г**.*
- 2. Напишите уравнения всех осуществленных реакций, а также реакции получения вещества **А**.*

**Реактивы:** дистиллированная вода; растворы гидроксида натрия, аммиака и хлорида бария; металлический цинк.

**Оборудование:** штатив с пробирками.