

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

КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЙ ТУР

Представлен один из возможных вариантов решения

1. На первом этапе для решения задачи в три пробирки нальем небольшой объем растворов из пробирок «1»–«3» и добавим небольшое количество раствора из пробирки «4». При этом в одной из пробирок будет наблюдаться выделение бесцветного газа. В двух пробирках находится пара карбонат натрия и хлороводородная кислота:



2. В четыре пробирки нальем небольшое количество двух оставшихся растворов и добавим небольшой объем «практически идентифицированных» веществ. В одном случае выпадет белый осадок карбоната бария, это позволит определить пару карбонат натрия и хлорид бария:



3. В оставшейся пробирке находится раствор хлорида натрия.

Разбалловка

Установление соответствия номера пробирки и вещества	4x3 б. = 12 б.
Обоснование соответствия каждого вещества	4x1 б. = 4 б.
Уравнения реакций (1)–(4)	2x2 б. = 4 б.
ИТОГО	20 б.