



**Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования Башкирский государственный педагогический университет им.М.Акмуллы**

**ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ**

**АКМУЛЛИНСКАЯ ОЛИМПИАДА**

по ХИМИИ

Участник \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_  
(фамилия, имя, отчество)

Дата проведения олимпиады

« \_\_\_\_\_ » \_\_\_\_\_ 2026 г.



Заключительный этап Всероссийской олимпиады школьников и студентов  
организаций СПО «Акмуллинская олимпиада» по «Химии»  
**8-9 классы, 2 вариант**  
**(2025-2026 уч.год)**

**Задание 1.**

В стакан, в котором находилось 50 г воды, бросили кусочек лития массой 2,1 г. Вычислите массовую долю гидроксида лития в образовавшемся растворе.

**Задание 2.**

Натрий нагрели в атмосфере водорода. При добавлении к полученному веществу воды наблюдали выделение газа и образование прозрачного раствора. Через этот раствор пропустили газ, полученный в результате горения серы. Напишите уравнения всех описанных реакций.

**Задание 3.**

В четырех пронумерованных пробирках находятся растворы следующих веществ: соляная кислота, нитрат бария, карбонат натрия, хлорид аммония. Используя только эти растворы и универсальную индикаторную бумагу, соблюдая правила техники безопасности, проведите химический эксперимент и определите какое вещество находится в каждой пробирке. Напишите химические уравнения всех проведенных реакций и укажите признаки этих реакций. Заполните таблицу:

№ пробирки	Формула вещества, находящегося в данной пробирке	Уравнения проведенных химических реакций	Признаки реакций
1			
2			
3			
4			

**Оборудование и реактивы:** четыре пронумерованные пробирки с 0,5 М растворами соляной кислоты, нитрата бария, карбоната натрия и хлорида аммония, шесть пустых пробирок, универсальная индикаторная бумага, пипетка Пастера.