

# OLIMPIADA LA ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI, ETAPA REPUBLICANĂ

20 mai 2018

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЙ ТУР (ХИМИЯ) (10,0 б.)

Навески 12 твердых веществ (таблица 1) были растворены в воде. Из полученных 12 растворов были выбраны 6 и налиты в пронумерованные пробирки, находящиеся на рабочем столе.

Таблица 1.

КОН	Ba(OH) <sub>2</sub>	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ·10H <sub>2</sub> O	NaHCO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>
Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	BaCl <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	AgNO <sub>3</sub>	PCl <sub>5</sub>

**Задание:** Используя только пронумерованные пробирки с растворами, чистые пробирки, дистиллированную воду и индикатор фенолфталеин:

1. установить, раствор какого вещества находится в каждой пронумерованной пробирке.  
Ответ обосновать наблюдениями/уравнениями реакций/расчетами/логическими рассуждениями.
2. написать уравнения всех реакций, которые были осуществлены при определении содержимого пронумерованных пробирок.



**ЛИСТ ОТВЕТОВ**  
**ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЙ ТУР (ХИМИЯ)**

## ЛИСТ ОТВЕТОВ