

Выполняем на двойных листочках!
Выполненную работу присылаем для проверки на электронную почту!
Листочки сохраняем и сдаем после окончания дистанционного обучения
Срок сдачи работы – до 23.04

ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА № 7

**Решение экспериментальных задач
по теме «Металлы и их соединения»**

Цель работы:

- Повторить качественные реакции на катионы и анионы
- Научиться определять наличие ионов с помощью качественных реакций.

Реактивы:

- соляная кислота –
- хлорид бария –
- гидроксид натрия –
- сульфат натрия –
- азотная кислота –

Оборудование:

- штатив для пробирок;
- пробирки;
- спиртовка;

Задание № 1.

В трех пробирках даны вещества в **твердом виде**: хлорид натрия, хлорид бария, хлорид кальция. Определите в какой из пробирок находятся вещества. (качественная реакция по окрашиванию пламени)

№ пробирки	вещество	наблюдения
1		
2		
3		

Задание № 2.

используем реактивы для данной практической работы!!!

При помощи качественных реакций докажите, что выданное вещество сульфат алюминия.

	Определяемый ион	реактив	Уравнение реакции	наблюдения
Качественная реакция на катион	Al^{3+}			
Качественная реакция на анион	SO_4^{2-}			

Задание № 3.

используем реактивы для данной практической работы!!!

В одной пробирке находится хлорид бария, во второй – хлорид алюминия. Определите в какой из пробирок находится каждое из веществ.

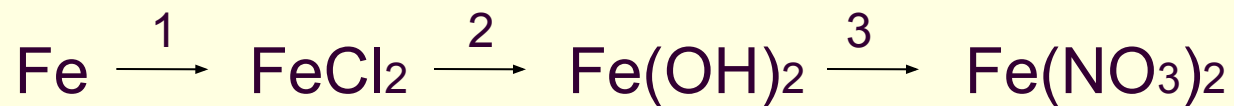
№ пробирки	вещество	реактив	Уравнение реакции	наблюдения
1	BaCl_2			
2	AlCl_3			

Определяем ионы бария и алюминия!!!

Задание № 5.

используем реактивы для данной практической работы!!!

Осуществите превращения:



ВЫВОД: