

ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА

«Описание физических свойств веществ»



ЦЕЛЬ:

**ПОЗНАКОМИТЬСЯ С
РАЗЛИЧНЫМИ
ВЕЩЕСТВАМИ И
ИЗУЧИТЬ ИХ
ФИЗИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА**



СЛОВАРЬ:

- агрегатное состояние
- цвет
- блеск
- запах
- твердость
- растворимость в воде
- плотность
- хрупкость
- пластичность.



ПРАВИЛА ТЕХНИКИ БЕЗОПАСНОСТИ ПРИ РАБОТЕ В ХИМИЧЕСКОМ КАБИНЕТЕ

- **Внимательно слушайте и выполняйте указания учителя;**
- **Нельзя пробовать вещества на вкус;**
- **При работе надо следить за тем, чтобы реактивы не попали на руки и одежду;**
- **Нельзя нюхать вещество у горлышка пробирки, а нужно ладонью руки сделать движение от отверстия сосуда к носу;**
- **Нельзя перемешивать жидкости, закрыв отверстие пальцем.**



**Железо, графит, вода, соль,
нашатырный спирт, медный
купорос, мел, цинк, песок .**



1. Агрегатное состояние: газовое, жидкое, твердое.

2. Укажите цвет вещества.

3. Имеет ли оно блеск?

4. Ознакомьтесь с запахом.

5. Определите твердость вещества, пользуясь кусочком стекла.



1. Агрегатное состояние: газовое, жидкое, твердое.
2. Укажите цвет вещества.
3. Имеет ли оно блеск?
4. Ознакомьтесь с запахом.
5. Определите твердость вещества, пользуясь кусочком стекла.
6. Узнайте, растворяется ли вещество в воде.

7. Данные о плотности, температурах плавления и кипения найдите в табл. 12, с

214.
8. О хрупкости и пластичности заключения сделайте

самостоятельно



Задание 1.

Выпишите свойства, характерные для уксусной кислоты:

газообразное, жидкое, твердое, без цвета, серое, с запахом, без запаха, растворимо в воде, нерастворимо в воде.

Уксусная кислота – это вещество жидкое, без цвета, с запахом, растворимо в воде.



Задание 2.

Даны вещества: медный купорос, сахар, ртуть, углекислый газ, поваренная соль, спирт, уголь, нафталин, мел, глицерин.
Сгруппируйте их по свойствам.

<i>Твердые вещества:</i>	<i>Жидкие вещества:</i>	<i>Вещества, обладающие запахом:</i>



Домашнее задание:
Оформить протокол,
выполнить задания для контроля

