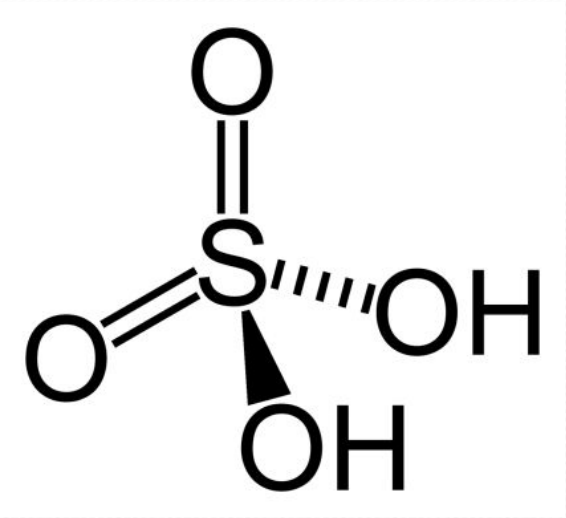
Применение серной кислоты

Серная кислота H_2SO_4

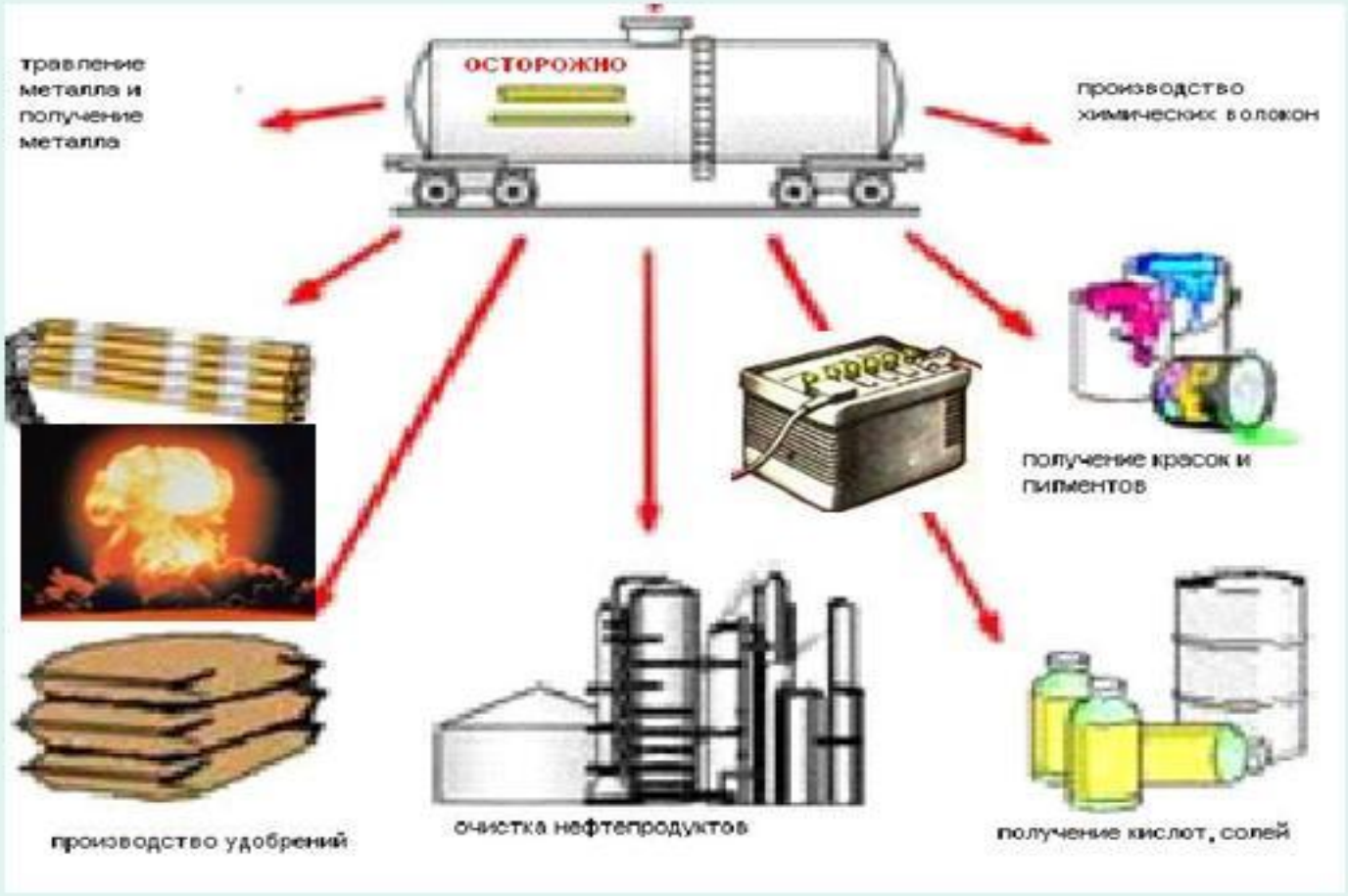
В технике серной кислотой называют её смеси как с водой, так и с серным ангидридом.

Серная кислота H_2SO_4

При обычных условиях концентрированная серная кислота — тяжёлая маслянистая жидкость без цвета и запаха



Применение серной кислоты.



Сырьё, используемое для производства серной кислоты:

Самородная сера S

Пирит (серный колчедан) FeS_2

Сероводород H_2S

Сырьё, используемое для производства серной кислоты:

Сульфиды цветных металлов

Кристаллы **сульфида цинка**

Кристаллы **сульфида меди**

Производство серной кислоты.

Серную кислоту в промышленности производят двумя способами: контактным и нитрозным.

http://www.newchemistry.ru/letter.php?n_id=950

Производство серной кислоты.

Основные стадии получения серной кислоты:

- ✔ Обжиг сырья с получением SO_2
- ✔ Окисление SO_2 в SO_3
- ✔ АбсорбцияSO_3

В промышленности применяют два метода окисления SO_2:

контактный — с использование твердых катализаторов(контактов)

и нитрозный — с оксидами азота.

http://www.karabash-info.ru/?pg=wall&wall=5

Вред производства серной кислоты.

В зоне до 300 км от источника загрязнения (SO_2) опасность представляет серная кислота,

в зоне до 600 км. - сульфаты.

Вред производства серной кислоты.

Серная кислота и сульфаты **приводят:**

- к замедлению роста с/х культур;
- к закислению водоемов (влечёт гибель икр и молоди рыб);
- к разрушению конструкций из известняка и мрамора;
- повышение коррозионного износа металлов;
- увеличение количества случаев респираторных заболеваний человека и животных;
- громадные суммы каждый год теряются при раскислении почв.