

- Нет без явно усиленного трудолюбия ни талантов, ни гениев.

Д.И. Менделеев

# Химические свойства оснований





# Задачи:

- Изучить химические свойства оснований.
- Изучить применение оснований в повседневной жизни.

До	Утверждения	После
	Индикаторы изменяют свой цвет в растворах щелочей	
	Основания реагируют с кислотами	
	Амфотерные основания могут растворятся и в кислотах и в щелочах	
	Нерастворимые основания при нагревании разлагаются	
	Основания находят широкое применение в различных отраслях	

# Щелочи- это едкие вещества, поэтому при работе с ними будьте осторожны!!!

- Если вещество с щелочными свойствами попадает в глаза, то немедленно следует их промыть большим количеством воды.
- Если щелочь попала на руки или одежду немедленно смойте её небольшим количеством воды.

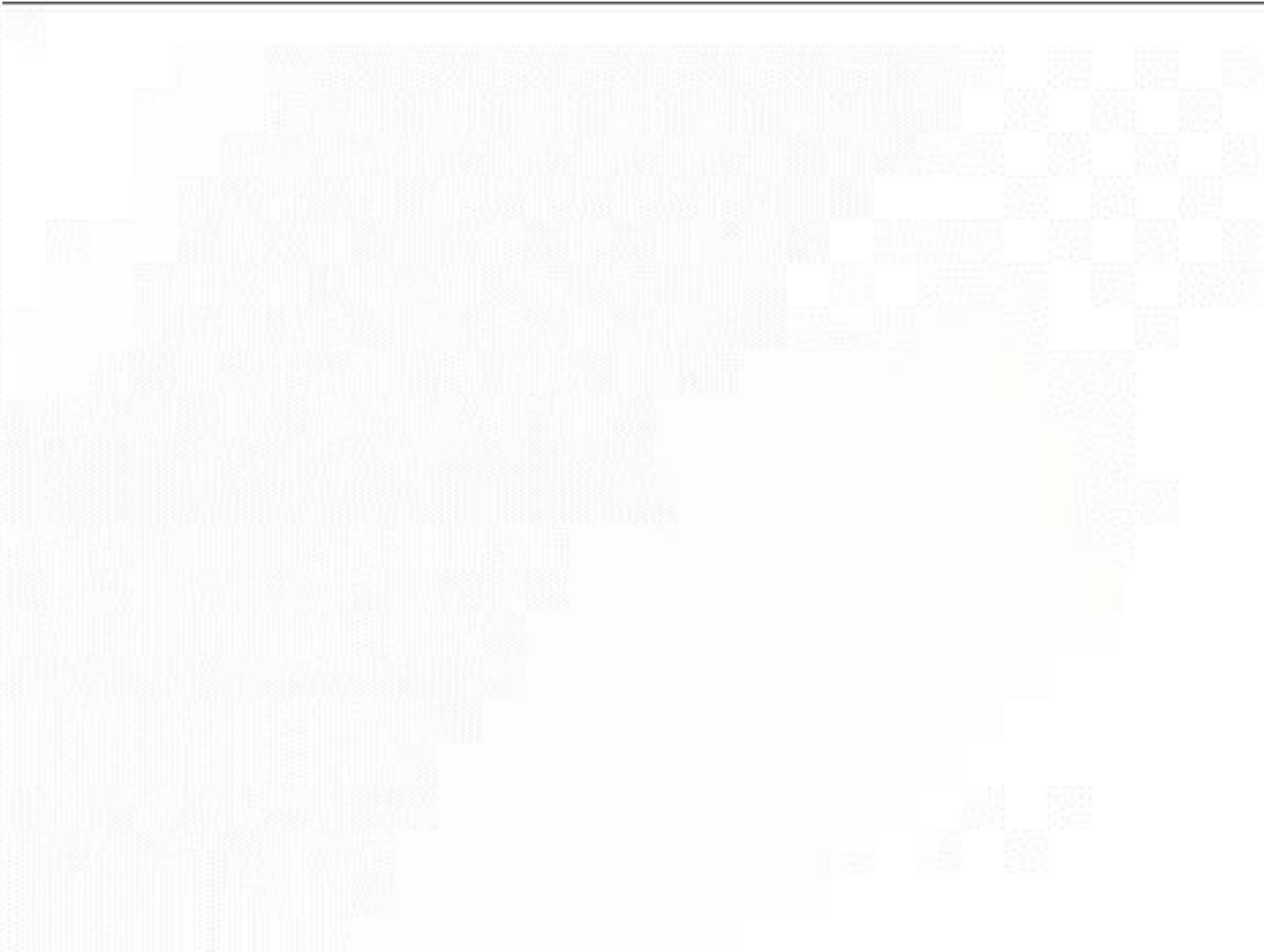


И.И.Гизе, учебник «Всеобщая химия» 1813год

**«При нагревании медный гидрат разлагается на омедненный кислотвор и оводотворенный кислотвор»**

# Разложение оснований

---



# ОТВЕТЫ

## **Задание (Щелочи):**

Серная кислота, оксид серы (6), гидроксид цинка, соляная кислота, гидроксид алюминия

## **Задание (нерастворимые основания):**

Соляная кислота, оксид серы(4), гидроксид алюминия, серная кислота, азотная кислота

## **Задание (амфотерные основания)**

Азотная кислота, гидроксид натрия, соляная кислота, гидроксид калия



# Применение оснований

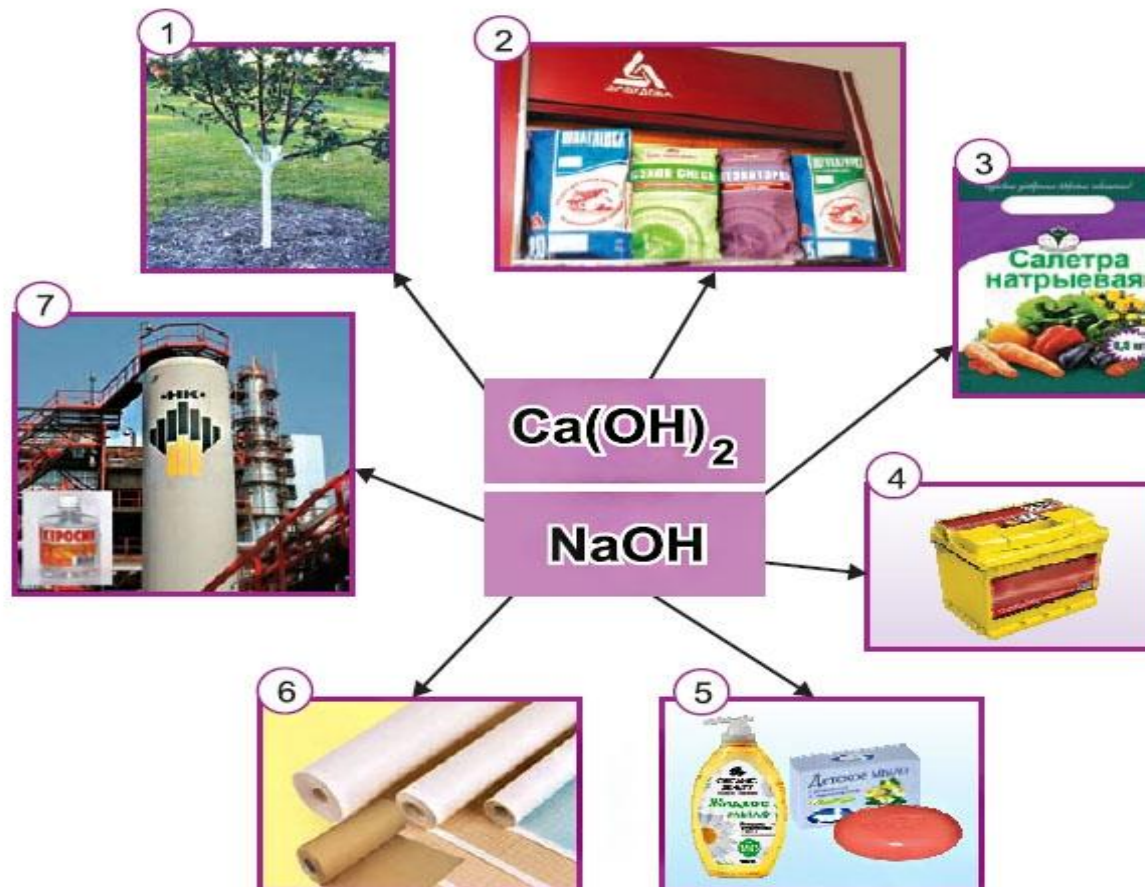


Рис. 122. Применение оснований: 1 — побелка деревьев; 2 — строительные работы; 3 — производство минеральных удобрений; 4 — в щелочных аккумуляторах; 5 — производство мыла; 6 — производство бумаги; 7 — очистка нефтепродуктов

# Правила синквейна:

- 1 существительное
- 2 прилагательных
- 3 глагола
- Предложение, выражающее основную мысль
- Существительное, синоним к первой строке



# Домашнее задание

1. § 40, проработать
2. упр. 3 письменно
3. Составить синквейн

