

- 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	

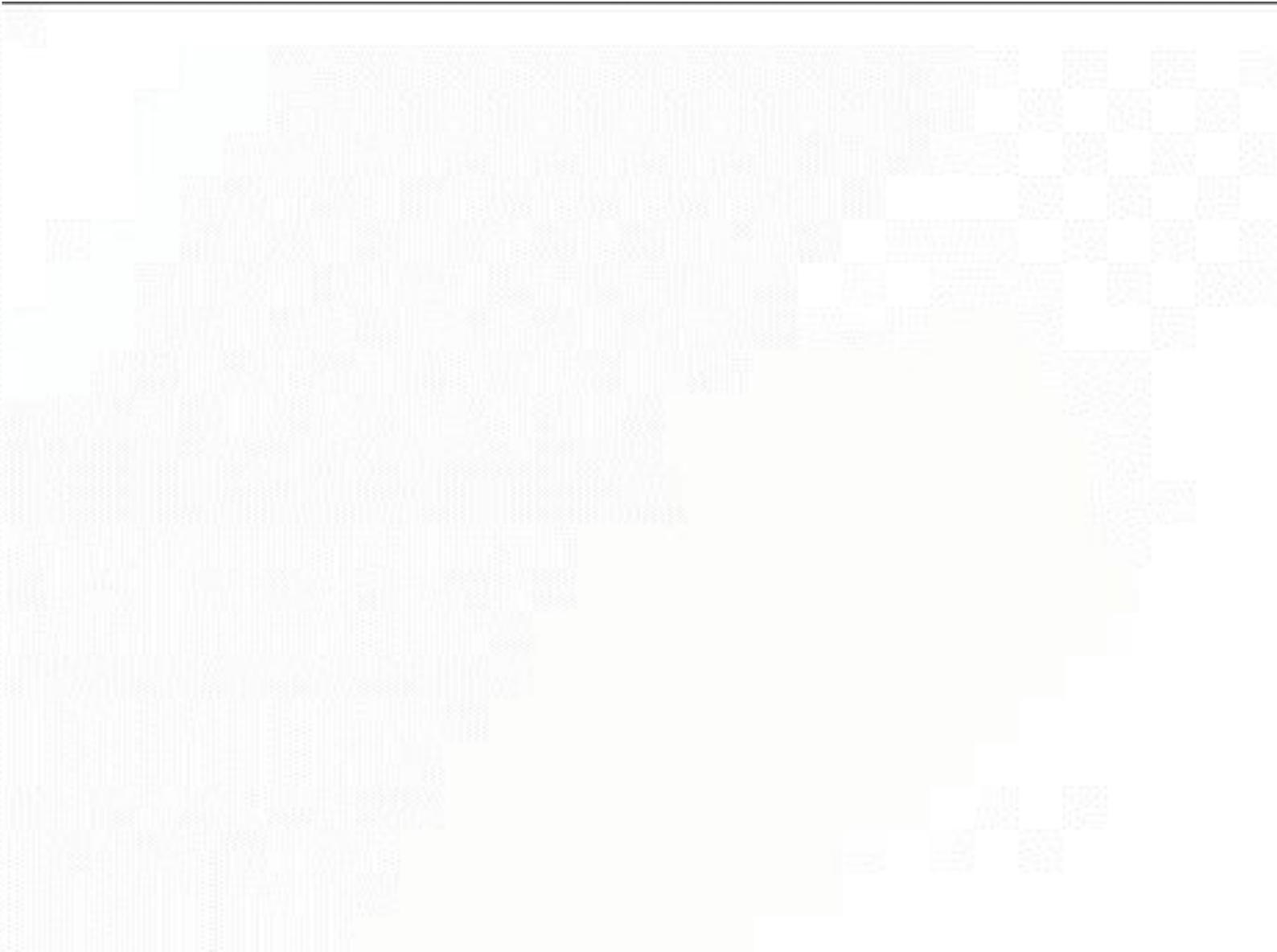
Щелочи- это едкие вещества, поэтому при работе с ними будьте осторожны!!!

- 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

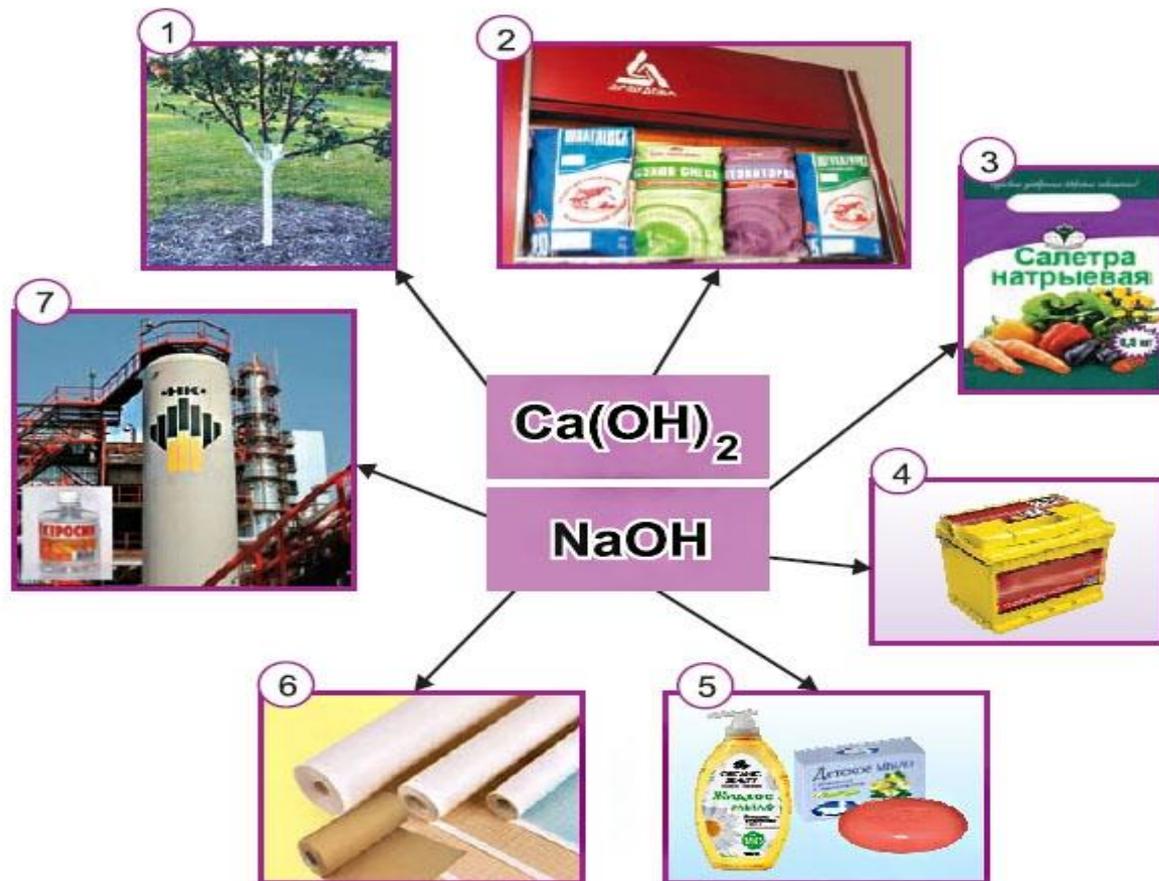


Рис. 122. Применение оснований: 1 — побелка деревьев; 2 — строительные работы; 3 — производство минеральных удобрений; 4 — в щелочных аккумуляторах; 5 — производство мыла; 6 — производство бумаги; 7 — очистка нефтепродуктов

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

