

Как выполнить задание...



***С какими из перечисленных веществ
может реагировать
данное вещество***

***(на примере темы
«Химические свойства оксидов»)***

Составитель:
Анна Валерьевна Дзенис
учитель химии
СП ЦО 109 в ФНКЦ ДГОИ



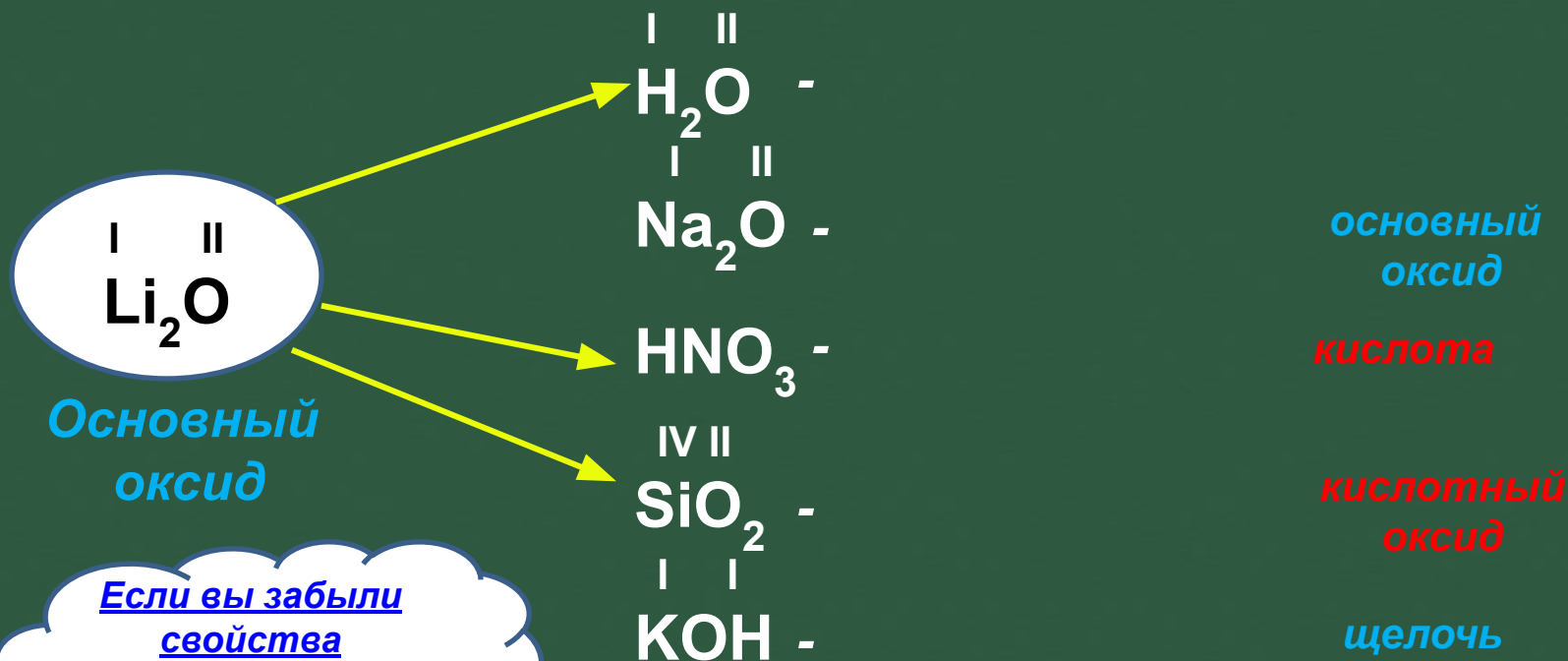
Последовательность действий:

- 1) Справа в столбик выпишите формулы предлагаемых в списке веществ.
- 2) Рядом с каждой формулой в этом столбике укажите, к какому классу относится каждое вещество.
- 3) Запишите слева формулу предлагаемого вещества, а под ней – к какому классу оно относится. Вспомните свойства веществ, принадлежащих к этому классу.
- 4) Сделайте выбор: с веществами каких классов может реагировать данное вещество.
- 5) Соедините стрелочками формулу данного вещества и тех веществ, с которыми оно может реагировать.



Пример № 1 (обучающий)

С какими из перечисленных ниже веществ может реагировать оксид лития: вода, оксид натрия, азотная кислота, оксид кремния (IV), гидроксид калия?



Если вы забыли
свойства
основных
оксидов

Следующий
пример



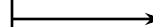
Если вы забыли классификацию оксидов

Свойства основных оксидов

Основной оксид

+

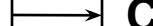
Кислотный оксид



Соль

+

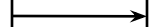
Кислота



Соль + H₂O

+

H₂O
(для оксидов Me
IA и CaO, SrO, BaO)



Щелочь

[Вернуться к примеру 1](#)

[Вернуться к примеру 3](#)



Если вы забыли классификацию оксидов

**Свойства
кислотных оксидов**

Кислотный оксид

+

**ОСНОВНЫЙ
ОКСИД**

Соль

+

щелочь

Соль + H₂O

+

H₂O
(кроме SiO₂)

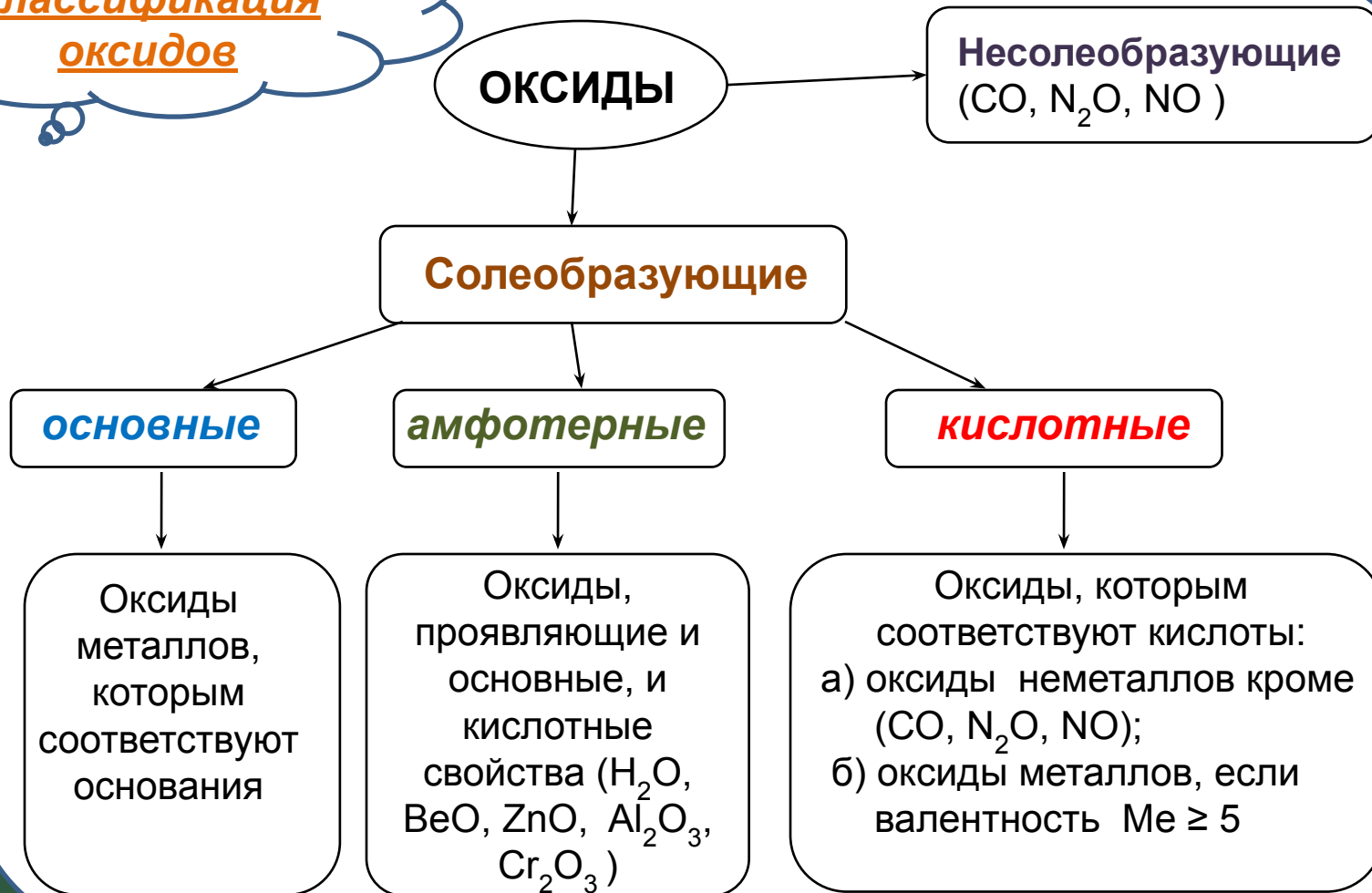
кислота

[Вернуться к примеру 2](#)

[Вернуться к примеру 4](#)



Классификация оксидов



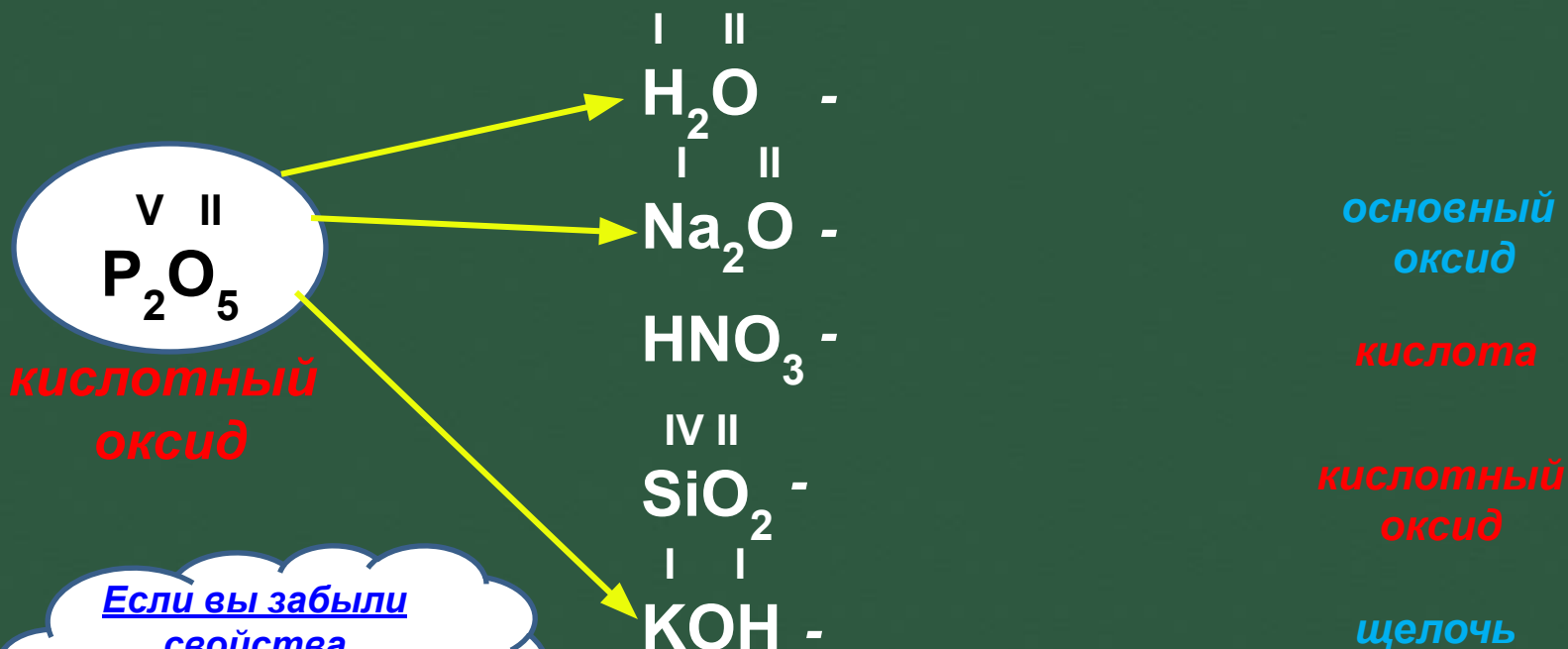
[Вернуться к свойствам **кислотных** оксидов](#)

[Вернуться к свойствам **основных** оксидов](#)



Пример № 2 (обучающий)

С какими из перечисленных ниже веществ может реагировать оксид фосфора (V): вода, оксид натрия, азотная кислота, оксид кремния (IV), гидроксид калия?



Если вы забыли
свойства
кислотных
оксидов

[Далее](#)



Далее вам будут предложены
примеры № 3 и № 4
для закрепления.

[Перейти к
примеру № 3](#)

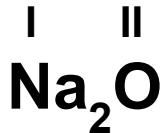


Пример № 3 (для закрепления)

С какими из перечисленных ниже веществ может реагировать оксид натрия: оксид углерода (IV), вода, гидроксид лития, оксид калия, серная кислота?



кислотный
оксид



Основной
оксид

Выполните задание
самостоятельно,
а затем
проверьте себя

щелочь

основный
оксид

Если вы забыли
свойства
основных
оксидов



кислота

Следующий
пример



Пример № 4 (для закрепления)

С какими из перечисленных ниже веществ может реагировать оксид углерода (IV): оксид серы (VI), вода, гидроксид натрия, оксид калия, серная кислота?



кислотный
оксид



кислотный
оксид

Выполните задание
самостоятельно,
а затем
проверьте себя

щелочь

основный
оксид



кислота

Если вы забыли
свойства
кислотных
оксидов

Далее





Молодец!



При создании презентации был использован шаблон
«Школьная доска» с сайта
<http://pedsovet.su/load/321-1-0-14033>

