

Кислоты. Основания. Их свойства.

Девиз урока: «Мне необходимо
разобраться самому, а чтобы
разобраться самому, надо думать
сообща»



Вероника Анатольевна желает вам, мои любимые
ученики, удачи!

Хороших отметок, хороших
друзей!
Хорошего много так в
жизни... Поверь!



Индивидуальные задания(образец)

Кислота	Название	Степень окисления каждого элемента	Заряд аниона	Название солей данной кислоты	Пример солей
HNO_2	Азотистая кислота	+1 + 3 - 2 HNO_2	NO_2^-	Нитриты	$NaNO_2$

Рекламная пауза на «ШколаТВ»: Жертва кислоты

- Попробовать на вкус решил я кислоту.
- Глядь, а кожу языка обжег во рту!
- Теперь с лечением проблем невпроворот-
- И до сих пор во рту все жжет.



Рекламная пауза на «ШколаТВ»: Жертва щелочи

- Вы не думайте, друзья,
- Что пришла так в школу я .
- Злая щелочь платье съела,
- Вот такое, братцы, дело!



ИНТЕРЕСНАЯ ИНФОРМАЦИЯ

- Золото растворяется в « царской водке»
- (смесь соляной и азотной кислот) и селеновой кислоте.



ЗАДАНИЕ КОМАНДАМ

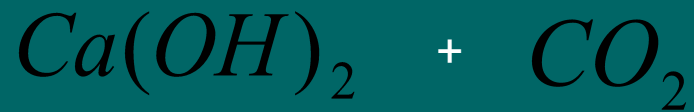
В ТРЕХ пронумерованных ПРОБИРКАХ
НАХОДЯТСЯ : ВОДА,
СОЛЯНАЯ КИСЛОТА,
ГИДРОКСИД НАТРИЯ.

- ОПРЕДЕЛИТЬ с помощью индикаторов, В КАКОЙ ПРОБИРКЕ НАХОДЯТСЯ НАЗВАННЫЕ ВЕЩЕСТВА



Загадка

- Какое молоко нельзя пить?
- Задание: Закончить уравнение реакции:



« Химические» профессии

- химик-лаборант
- Химик – технолог
- Учитель химии



Загадка

- Лакмус будет в них краснеть.
- Растворяться - цинк и медь.
- А мелок в них, посмотри,
- Вмиг пускает пузыри!
- И опасны для работы
- Эти жгучие ... (ытолсик)



Загадка

- Я растворчик изучал.
- Лакмус в нем синее стал.
- Поглощал раствор тотчас
- Кислый углекислый газ!
- Про такой раствор я знаю,
- Что среда в нем ...(яанчолеш)



Рефлексия

Закончить любое понравившееся предложение:

« Мне понравилось...», « Мне захотелось...»,

« Мне стало грустно, потому что...»,

« Я понял(а), что...»



Девиз школьника

- « Кто ничего не изучает, тот вечно хнычет и скучает».
- Вероника Анатольевна благодарит вас, дети , за урок!

