

Сегодня 5 декабря 2014 года

## ВИДЕООПЫТЫ ПО ХИМИИ.

При изучении химии большую роль играют демонстрационные эксперименты, которые наглядно показывают как протекает та или иная реакция. Химические опыты позволяют легче запомнить свойства веществ, или уяснить суть протекаемых процессов.

В данном разделе сайта представлены видеофильмы по неорганической химии. Они могут быть полезны и для использования на уроках для преподавателей, и для самостоятельной работы учащихся. Содержит опыты, которые сложно проводить из-за труднодоступности реактивов, трудоемкости выполнения или ввиду плохой воспроизводимости эксперимента. Просмотр опытов оставляет ощущение присутствия и дает полную картину происходящего. Вы можете скачать данные опыты и использовать их на уроках или просто для повышения своего образовательного уровня.

№	Название видеоролика	Размер файла (Кб)
1	<a href="#">Действие кислот на индикаторы</a>	9000
2	<a href="#">Взаимодействие кислот с металлами</a>	6000
3	<a href="#">Взаимодействие основных оксидов с кислотами</a>	9000
4	<a href="#">Реакция обмена между оксидом меди и серной кислотой.(Практическая работа)</a>	7000
5	<a href="#">Получение хлора</a>	12000
6	<a href="#">Взаимодействие хлора с органическими красителями.</a>	12000
7	<a href="#">Расплавление стекла в плавиковой кислоте.</a>	11756
8	<a href="#">Взаимодействие хлора с фосфором</a>	10000
9	<a href="#">Горение кальция на воздухе</a>	15700
10	<a href="#">Приготовление жидкого сплава натрия и калия.</a>	24000
11	<a href="#">Демонстрация цезия.</a>	6200
12	<a href="#">Влияние концентрации веществ на скорость реакции.</a>	7300
13	<a href="#">Влияние температуры на скорость химических реакций.</a>	7400

14	<u>Влияние площади соприкосновения реагирующих веществ на скорость химических реакций.</u>	11000
15	<u>Влияние природы реагирующих веществ на скорость.</u>	15000
16	<u>Выделение газа-признак химической реакции.</u>	9000
17	<u>Изменение цвета-признак химической реакции</u>	13000
18	<u>Свечение-признак химической реакции.</u>	8000
19	<u>Восстановление меди из оксида меди водородом.</u>	7000
20	<u>Горение водорода.</u>	6000
21	<u>Нерастворимость водорода в воде</u>	8000
22	<u>Получение водорода и проверка его на чистоту</u>	11000
23	<u>Приготовление и взрыв гремучей смеси</u>	12000
24	<u>Гидролиз солей.</u>	26000
25	<u>Гидролиз солей, образованных слабым основанием и сильной кислотой.</u>	6000
26	<u>Гидролиз солей, образованных сильным основанием и сильной кислотой</u>	7000
27	<u>Получение пластической серы</u>	8000
28	<u>Получение сероводорода и его химических свойств</u>	16000
29	<u>Взаимодействие серной кислоты с металлами</u>	11000
30	<u>Гигроскопичность серной кислоты</u>	5000
31	<u>Качественная реакция на сульфат- и сульфит-ионы</u>	8000
32	<u>Разбавление серной кислоты</u>	6000
33	<u>Реакции серной кислоты с органическими веществами</u>	11000
34	<u>Получение сернистой кислоты</u>	9000
35	<u>Свойства сернистой кислоты</u>	6000
36	<u>Образование и разрушение кристаллогидратов</u>	13000
37	<u>Действие щелочей на индикаторы</u>	9000
38	<u>Получение и химические свойства амфотерных оснований</u>	11000
39	<u>Получение нерастворимых оснований</u>	7000
40	<u>Химические свойства нерастворимых оснований</u>	11000
41	<u>Взаимодействие кислот с солями</u>	7000
42	<u>Взаимодействие металлов с солями.</u>	11000
43	<u>Взаимодействие натрия с водой.</u>	8000
44	<u>Взаимодействие кислотных оксидов с водой.</u>	7600
45	<u>Реакции ионного обмена, идущие с выделением газа.</u>	7500
46	<u>Реакции ионного обмена, идущие с образованием ярко-окрашенных солей.</u>	15000

47	<a href="#">Реакция нейтрализации</a>	10000
48	<a href="#">Зависимость электропроводности от концентрации</a>	6000

Уникальный материал Техноэласт: [Техноэласт](#) эпп.  
Техноэласт со склада в Москве. | [кондиционеры](#)  
[канальные](#) | [Как сделать сайт интернет магазина самому](#) .

 Заказать [уротропин в Москве](#) можно здесь.

