**Химические свойства металлов.**

Химия-9 класс

Комбинированный урок

По учебнику О. С. Габриеляна

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ слайда** | **Наполнение слайда** | **Интерактив** |
| 1 | Название. Тема урока. |  |
| 2 | Содержание. |  |
| 3 | Металлы-восстановители. | Цифровой носитель: металлы-восстановители. |
| 4 | Химические свойства: взаимодействие металлов с простыми веществами. | Три увеличивающихся видео:   1. Медь с хлором. 2. Олово с хлоров. 3. Магний с кислородом. |
| 5 | Химические свойства. | Записать уравнения реакций (стилус)   1. Медь с хлором. 2. Сурьма с хлором. 3. Магний с кислородом. 4. Ртуть с серой. |
| 6 | Химические свойства: взаимодействие со сложными веществами. | Три увеличивающихся видео:   1. Натрий с водой. 2. Цинк с соляной кислотой. 3. Железо с медным купоросом.   В рисунок слайда из правого поля вытаскивается восклицательный знак с правилами записи реакций замещения по электрохимическому ряду напряжений металлов. |
| 7 | Химические свойства. | Записать уравнения реакций (стилус).   1. Цинк с соляной кислотой. 2. Натрий с водой. 3. Железо с медным купоросом. |
| 8 | Тренинг: записать уравнения практически осуществимых реакций. | Составить уравнения реакции, которые протекают |
| 9 | Тест. | Взаимодействие ртути. |
| 10 | Тест. | Задание по электрохимическому ряду напряжений металлов. |
| 11 | Ссылки. |  |