

Методическая поддержка организации дистанционного обучения

Химия

8 класс

Тема урока	Ссылка на видеофрагмент	Дополнительная информация
Растворение. Растворимость веществ в воде	https://youtu.be/NV_ijFaDk34	
Электролитическая диссоциация	https://youtu.be/zJtTAwfM5fQ https://youtu.be/AGvoVbOkuow https://youtu.be/Z4wfRMUBRH4	Бордучкова ОН, учитель химии высшей категории, МБОУ «Бокситогорская СОШ № 2», разработка урока https://forms.gle/uzV3sSYeX9brece89 Электролитическая диссоциация: Ссылки на видеоопыты а) <u>Испытание веществ на электрическую проводимость</u> https://youtu.be/2WN070Q8Xpg б) <u>Электропроводность расплава</u> https://youtu.be/z4l_dleWPIY в) <u>Растворение веществ с выделением тепла</u> https://youtu.be/QUTzkGXZu_o г) <u>Зависимость электропроводности растворов от концентрации</u> https://youtu.be/zhwXXJPDw1o д) <u>Зависимость степени диссоциации от температуры</u> https://youtu.be/QciSvyBs9Yk е) <u>Образование и разрушение кристаллогидратов</u> https://youtu.be/6CDamCKYNpU ж) <u>Распознавание щелочи, кислоты и воды индикатором</u> https://youtu.be/RwWmF-Cse4s
Основные положения теории электролитической диссоциации	https://youtu.be/XrB-saPnaRE https://youtu.be/tStfOL0kJOA	Бордучкова ОН, учитель химии высшей категории, МБОУ «Бокситогорская СОШ № 2», разработка урока https://forms.gle/pnZFFCQnMbPjKC2z9
Ионные уравнения	https://youtu.be/H6FFy5CRGm4 https://youtu.be/NNUD3xvuxqI	Реакции ионного обмена: Ссылки на видеоопыты а) <u>Реакция нейтрализации</u> https://youtu.be/EL9xOrvPHiw б) <u>Реакции ионного обмена, идущие с выделением газа</u> https://youtu.be/TwfsfsSS4s4

		<p>в) Реакции ионного обмена в определении катионов https://youtu.be/Ss45Tane_Yw</p> <p>г) Реакции ионного обмена, идущие с образованием осадка https://youtu.be/XHX0Y331GzU</p>
Кислоты, их классификация и свойства	<p>https://youtu.be/3FmYXpbo_o0 https://youtu.be/wTOGJrI3EE</p>	<p>Реакции основных классов неорганических соединений ↓ Ссылки на видеоопыты</p> <p>а) Взаимодействие оксидов металлов с кислотами https://youtu.be/qy2yT_yg5ro</p> <p>г) Взаимодействие кислот с металлами https://youtu.be/-ZDWWRLUBco</p> <p>д) Действие кислот на индикаторы https://youtu.be/qyjXgiol_j4</p> <p>е) Взаимодействие кислот с солями https://youtu.be/7N-ODImUCw8</p>
Основания, их классификация и свойства	<p>https://youtu.be/80Wx5FWfT6w https://youtu.be/ux6-JksYTWY</p>	<p>ж) Действие щелочей на индикаторы https://youtu.be/VeTtKFEUGSM</p> <p>з) Получение нерастворимых оснований https://youtu.be/XfQW0Qvk3Y</p> <p>и) Химические свойства нерастворимых оснований https://youtu.be/ShVxqm35OZ4</p>
Оксиды, их классификация и свойства	<p>https://youtu.be/3-VDtYQ8uMg</p>	<p>Ссылки на видеоопыты</p> <p>б) Взаимодействие основных оксидов с водой https://youtu.be/L1RNrVggMz4</p> <p>в) Взаимодействие кислотных оксидов с водой https://youtu.be/8QN6mPQOhM8</p>
Соли, их классификация и свойства	<p>https://youtu.be/bW_IRZfj-AE https://youtu.be/LWxQNqbXPHw</p>	<p>л) Взаимодействие металлов с солями https://youtu.be/ixtSWv2Y80w</p>
Генетическая связь между классами веществ	<p>https://youtu.be/XY_J5Vsv1UE https://youtu.be/OhXcsUDZtw4</p>	
Окислительно-восстановительные реакции	<p>https://youtu.be/pcMSYF8duqU https://youtu.be/1MpFD7KBYLM https://youtu.be/_jZT3Qb7Tpk https://youtu.be/SGXk1jTMIMQ</p>	