Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение «Лицей №7» СЛУЖБА ВНУТРЕННЕГО АУДИТА

Четверть	1
Предмет	Химия
Класс	9
Фамилия И.	

ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ МИНИМУМ

No	Термин, понятие	Определение
1	Электролитическая	Процесс распада электролита на ионы при
	диссоциация	растворении его в воде или расплавлении.
2	Кислоты	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы
		водорода и анионы кислотного остатка.
3	Основания	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы
3	Основания	металла и гидроксид-анионы.
		The state of the s
4	Соли	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы
		металла (или ионы аммония) и анионы кислотного
		остатка.
5	Степень диссоциации	Отношение числа продиссоциированных молекул к
	Q - 000000	общему числу молекул, находящихся в растворе.
6	Сильные электролиты	Полностью распадаются на ионы, это почти все
		растворимые соли, сильные кислоты
		(хлороводородная, бромоводородная, йодоводородная, азотная, серная, хлорная HClO ₄ ,
		хлорноватая HClO ₃), щелочи (кроме гидроксида
		аммония NH ₄ OH)
7	C6	Hanvayyyan ya mwaaayyyyan ya waxay ana an-5
7	Слабые электролиты	Незначительно диссоциируют на ионы, это слабые кислоты, вода, гидроксид аммония
		кнолоты, води, гидроконд иммония
8	Реакции ионного обмена	Протекают до конца, если выпадает осадок,
		выделяется газ или образуется малодиссоциирующее
		вещество.