

«Мои наставники»

Все молодые специалисты в нашей школе имеют наставников, а у меня их два. Я очень благодарна своим наставникам Ковалевой Надежде Николаевне, учителю химии и Гребенюк Альбине Сергеевне, учителю биологии за то, что их наставничество несет в себе не только знания, но и энергию успеха. Спасибо за ваш вклад в мое обучение и за ваш вдохновляющий пример. Вы открыли для меня новые грани моего потенциала и продемонстрировали, как я могу использовать свои навыки.

Мои наставники объяснили мне каким должен быть современный урок. Я поняла главное, современный урок -это актуальный, нужный, востребованный урок, который должен учить детей добывать знания, решать поставленные проблемы на уроке, иметь обязательно связь с жизнью, он должен активизировать познавательную активность школьников, развивать навыки самостоятельной работы с источниками, информацией. Урок, на котором было бы не скучно и учителям, и ученикам, а комфортно, где царит атмосфера взаимопонимания, доверия, уважения, доброжелательный микроклимат, где ученик, это прежде всего личность. Нужно такими сделать уроки, чтобы они были интересными. содержательными, увлекательными, чтобы дети не ждали с нетерпением звонка, а сожалели, что он прервал интересный рассказ учителя.





уменьшается свойство иона отдавать электроны (восстанавливаться) ←

Cs	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Mn	Zn	Fe	Co	Ni	Sn	Pb
0,01	-2,92	-2,9	-2,8	-2,7	-2,3	-1,6	-1,1	-0,7	-0,4	-0,3	-0,2	-0,14	-0,1
Cs ⁺	K ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Na ⁺	Mg ²⁺	Al ³⁺	Mn ²⁺	Zn ²⁺	Fe ²⁺	Co ²⁺	Ni ²⁺	Sn ²⁺	Pb ²⁺

→ увеличивается свойство иона присоединять электроны (восстанавливаться) Meⁿ⁺

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В

IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	IXA	XA	XIA	XIIA
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, ОС

анионы \ катионы		катионы			
		H ⁺	K ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺
OH ⁻	гидроксид		P	P	M
Cl ⁻	хлорид	P	P	P	P
Br ⁻	бромид	P	P	P	P
I ⁻	йодид	P	P	P	P
S ²⁻	сульфид	P	P	—	—
NO ₃ ⁻	нитрат	P	P	P	P
SO ₃ ²⁻	сульфит	Pt	P	M	M
SO ₄ ²⁻	сульфат	P	P	—	M
PO ₄ ³⁻	фосфат	P	P	H	H
CO ₃ ²⁻	карбонат	Pt	P	H	H
SiO ₃ ²⁻	силикат	H	P	H	H
CH ₃ COO ⁻	ацетат	P	P	P	P

P – растворимые (больше 1г вещества в 100г воды)
 M – малорастворимые (от 0,001г до 1г вещества в 100г воды)
 — – черточка означает, что вещество разлагается водой или не существует
 Pt – вещество разлагается выделением газа

