

«ОРТОФОСФОРНАЯ КИСЛОТА»

Любой металл подвергается «болезни» в виде рыжего налета, представляющего собой ржавчину. Ржавчина образовывается из-за воздействия на металл воды, кислорода и углекислого газа.

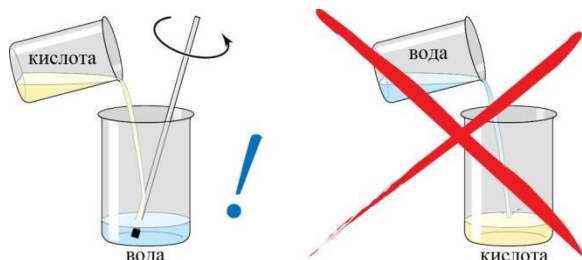
Протекает химическая реакция, из-за которой образуются

гидроксиды и оксиды железа. Чтобы увеличить длительность службы металлического изделия, необходимо вести борьбу с коррозией, так как в отличие от патины на бронзе, ржавчина на металле не образует защитную пленку. Приходит на помощь в данной борьбе ортофосфорная кислота.



РЖАВЧИНА

Основные способы борьбы с образованием окислов на металлических поверхностях:



- ❖ Травление металла, предусматривающее полное его погружение в раствор кислоты,
- ❖ Распыление соединения при помощи пульверизатора или нанесение ее посредством валика,
- ❖ Механическая очистка металла от окислов с последующим применением кислоты

Наиболее подходящий и действенный метод очистки металла от коррозии подбирается в каждом конкретном случае с учетом индивидуальных условий, в которых возможно проведение процедуры.

понижить РН воды в аквариуме



О превышенном уровне рН можно догадаться по поведению питомцев. Рыба становится вялая, забивается в заросли, её координация движений нарушена. Уровень рН можно регулировать самостоятельно, наблюдая за поведением питомцев. рН можно снизить при помощи ортофосфорной кислоты, однако, с ней нужно быть очень осторожным, чтоб не перестараться, к тому же она провоцирует усиленный рост водорослей.

	ЖДЕМ ВАС!!!		ООО «Мир химии»
	ул. Глинки 37Д		@mirhimii
	8(391)264-95-94 8(391)264-95-03		ООО «МДМ-Хим»
	с 9.00 до 18.00 пн-пт, без обеда выходной: сб, вс		мдм-хим.рф