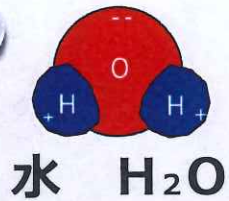
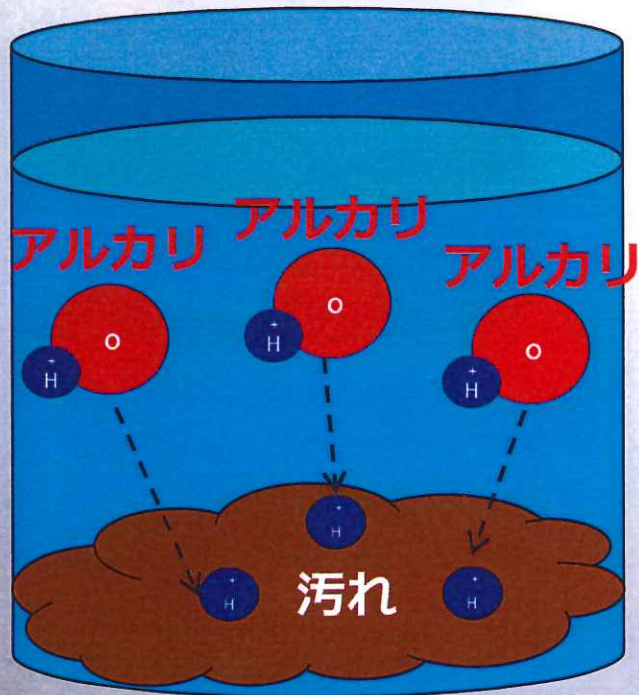


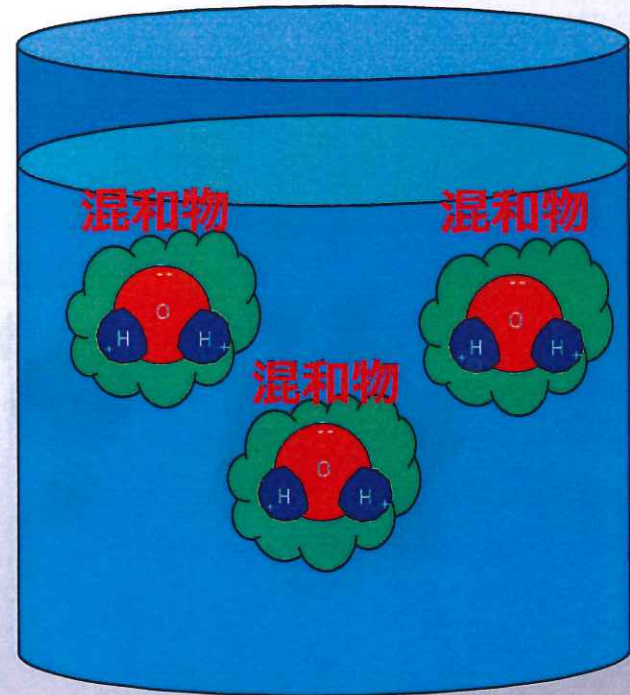
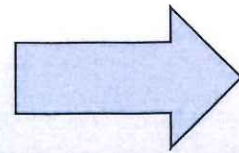
## アルカリの洗淨メカニズム



アルカリの正体はH<sup>+</sup>（酸）を失った「H<sub>2</sub>O（水）の成り損ない」です。故に、H<sup>+</sup>（酸）を取り戻してH<sub>2</sub>O（水）に戻ろうとする力が働きます。この力こそが「アルカリの洗淨力」の源です。



油分などの水に溶けない「汚れ」の中にH<sup>+</sup>（酸）を探し出し、結合します。



「汚れ」の内部に入り込み水になることで汚れは「水との混和物」になり、水に溶解するように変化します。