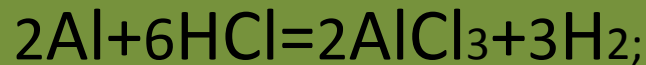




Все эти соединения при взаимодействии с водой разлагаются (гидролизуются).

Алюминий взаимодействует и со многими сложными веществами. По отношению к воде практически устойчив, так как покрыт тонким оксидным слоем. При высокой температуре, лишённый защитной плёнки, взаимодействует с водой по уравнению:

$2Al + 6H_2O = 2Al(OH)_3 + 3H_2$  Алюминий растворяется в разбавленных кислотах:



Концентрированные кислоты на холоде пассивируют алюминий, образуя нерастворимый в кислотах оксид алюминия. В горячей серной кислоте алюминий растворяется:

