



БРОМОВОДОРОД

Авторы: С. С. Бердонос

БРОМОВОДОРОД (бромистый водород), соединение брома с водородом, HBr.

Бесцветный газ с резким запахом, $t_{пл} -86,91$ °C, $t_{кип} -66,7$ °C, хорошо растворим в

воде (при 25 °C 193 г на 100 г воды). Раствор HBr в воде – бромоводородная

кислота – бесцветная жидкость с резким запахом; сильная кислота и сильный

восстановитель (медленно окисляется кислородом воздуха, выделяя бром); соли

бромоводородной кислоты – бромиды. Б. получают взаимодействием паров брома с

водородом, гидролизом бромидов фосфора. Б. (или бромоводородную кислоту)

применяют для синтеза неорганич. и органич. бромсодержащих соединений, как

катализатор в органич. синтезе.