

Качественные признаки веществ

ПРИЗНАК	возможное ВЕЩЕСТВО
Бесцветный газ с резким запахом, хорошо растворимый в воде	HCl
горючий газ	водород
твердое вещество чёрного цвета	CuO
простое вещество красного цвета	Cu
твёрдое кристаллическое вещество, состоящее из одновалентного металла и одновалентного неметалла, энергично реагирующее с водой и растворами кислот с выделением водорода	гидриды щелочных металлов (например NaNH ₂)
простое газообразное вещество жёлто-зелёного цвета с резким запахом	Cl ₂
вещество, окрашивающее пламя горелки в фиолетовый цвет	соли калия
газ, под действием концентрированной серной кислоты, превращается в простое вещество	HBr
простое вещество, реагирующее с сероводородной кислотой с образованием другого простого вещества	Br ₂ , Cl ₂
белый творожистый осадок	AgCl
желтоватый творожистый осадок	AgBr
бледно-жёлтый творожистый осадок	AgI
кислота, растворяющая стекло	HF
белый кристаллический осадок нерастворимый ни в кислотах ни в щелочах	BaSO ₄
вещество, чёрного цвета	CuS
простое вещество жёлтого цвета	Au, S
вещество, концентрированный раствор которого обугливает сахарозу	H ₂ SO ₄
бесцветный газ с резким характерным запахом	SO ₂ , NH ₃
летучая жидкость	SO ₃
газ без цвета и запаха	NH ₃
твёрдое белое вещество, при растворении в воде образует кислоту	P ₂ O ₃ , P ₂ O ₅
вещество, окрашивающее бесцветное пламя в жёлтый цвет	соли натрия
вещество, окрашивающее бесцветное пламя в кирпично-красный цвет	соли кальция
вещество, окрашивающее бесцветное пламя в яблочно-зелёный цвет	соли бария
вещество, окрашивающее бесцветное пламя в малиновый цвет	соли стронция
серебристо-белое легкое простое вещество, обладающее хорошей тепло- и электропроводностью при нагревании реагирует с водой при этом образуются два вещества - простое и сложное	Li
неизвестное соединение металла с кислородом	оксид
газ, легко переходящий в жидкость, на чём основано его применение в медицине для местной анестезии	хлорэтан
бесцветная жидкость со своеобразным запахом, легче воды и хорошо в ней растворяющаяся	этанол, метанол
тяжёлая жидкость	бромэтан
углеводород подвергающийся полимеризации, в реакции с избытком брома образует соединение состава C ₅ H ₉ Br ₄ , а при гидрировании превращается	изопрен