

ハロゲン	F	Cl	Br	I	At	◇ふっくらブラウス愛のあと	重要項目
単体	F₂ 気体	Cl₂ 気体	Br₂ 液体	I₂ 固体		◇短気な君はせっかち酷使	【Cl₂製法】 CaCl(ClO)·H ₂ O+2HCl→CaCl ₂ +2H ₂ O+Cl ₂ 【Cl₂】 KIデンプン紙青変 【Cl₂】 水にやや溶, 酸性 【I₂】 KIに溶ける, ヨウ素デンプン反応
	2F ₂ +2H ₂ O→4HF+O ₂ ↑	Cl ₂ +H ₂ O⇌HCl+HClO	Br ₂ +H ₂ O⇌HBr+HBrO	H ₂ Oと反応せず			
	H ₂ +F ₂ →2HF (爆発的)	H ₂ +Cl ₂ →2HCl (爆発的)	(加熱で)	(触媒+加熱で)			
	淡黄	黄緑	赤褐	黒紫			
	刺激臭	刺激臭	刺激臭				
	有毒 (酸化作用)	有毒 酸化剤	有毒 (酸化作用)	有毒 (酸化作用)			
		水道水の殺菌					
ハロゲン化水素	HF 無色 刺激臭 弱酸 ガラス工芸	HCl 無色 刺激臭 強酸	HBr 無色 刺激臭 強酸	HI 無色 刺激臭 強酸		水によく溶け, 酸性	【HF製法】 SiO ₂ +6HF→H ₂ SiF ₆ +2H ₂ O (ヘキサフルオロケイ酸) HFは電離しにくい, 水素結合
	AgF (黄) 可溶	AgCl 白 不溶 感光性	AgBr 淡黄 不溶 感光性	AgI 黄 不溶 感光性		光で銀を析出	
		PbCl₂ 白 不溶	PbBr₂ 白 不溶	PbI₂ 黄 不溶			PbCl ₂ , PbBr ₂ は熱水に溶ける