

<b>Fluor (F<sub>2</sub>)</b>	Žlutozelený, mimořádně jedovatý a velmi reaktivní plynný prvek s největší elektronegativitou.
V přírodě se nevyskytuje volně, při slučování s jinými prvky prudce až explozivně reaguje.	K jeho hlavnímu využití patří výroba zubních past (ochrana zubů) a teflonu (nepřilnavé nádobí).
<b>Chlor (Cl<sub>2</sub>)</b>	Žlutozelený a jedovatý plyn, který se v přírodě nachází jen v podobě sloučenin (např. chlorid sodný – sůl kamenná).
Na jedné straně životy bere (bojový plyn), na druhé straně je zachraňuje (čištění pitné vody).	Slouží k bělení papíru, výrobě plastů (PVC), pesticidů a čisticích prostředků (Savo).
<b>Jod (I<sub>2</sub>)</b>	Tmavě fialová pevná látka s kovovým leskem, který snadno sublimuje (mění skupenství z pevného rovnou na plynné).
Nachází se v našem těle, kde má vliv na správný vývoj organismu a funkci metabolismu, proto se přidává do kuchyňské soli.	Ve sloučeninách se vyskytuje v mořské vodě a ukládá se v buňkách mořských řas.
<b>Brom (Br<sub>2</sub>)</b>	Červenohnědá kapalina, která snadno tvoří jedovaté výpary.
V přírodě se vyskytuje hlavně v mořských solích, ze kterých se také vyrábí.	Využívá se ve fotografickém průmyslu, ve sloučeninách se uplatňuje v hasicích přístrojích nebo ve zpomalovačích hoření.