



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

VZNIK HALOGENIDŮ

PROJEKT EU PENÍZE ŠKOLÁM OPERAČNÍ PROGRAM VZDĚLÁVÁNÍ PRO KONKURENCESCHOPNOST

VY_52_INOVACE_181
VZDĚLÁVACÍ OBOR: ČLOVĚK A PŘÍRODA
VZDĚLÁVACÍ OBOR: CHEMIE
ROČNÍK: 9

OPAKOVÁNÍ

NÁZVOSLOVÍ HALOGENIDŮ

CHLORID MĚDNATÝ	CuCl_2	SbCl_3	CHLORID ANTIMONITÝ
JODID DRASELNÝ	KI	CuBr	BROMID MĚDNATÝ
CHLORID ŽELEZITÝ	FeCl_3	PCl_5	CHLORID FOSFOREČNÝ
BROMID HLINITÝ	AlBr_3	CuI_2	JODID MĚDNATÝ
FLUORID SÍROVÝ	SF_6	SnCl_4	CHLORID CÍNIČITÝ
JODID MĚDNATÝ	CuI_2	CaF_2	FLUORID VÁPENATÝ
CHLORID AMONNÝ	NH_4Cl	AgBr	BROMID STŘÍBRNÝ
FLUORID VÁPENATÝ	CaCl_2	MnCl_7	CHLORID MANGANISTÝ

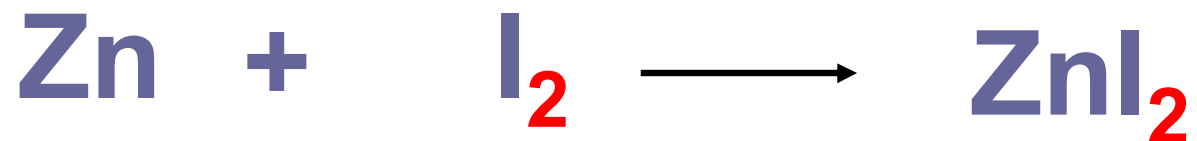
- **VZNIK HALOGENIDŮ SLUČOVÁNÍM PRVKŮ (SYNTÉZOU) S HALOGENY**
- **VZNIK HALOGENVODÍKŮ SLUČOVÁNÍM VODÍKU S HALOGENY**



REAKCE HLINÍKU S JODEM

VZNIK HALOGENIDŮ SLUČOVÁNÍM PRVKŮ

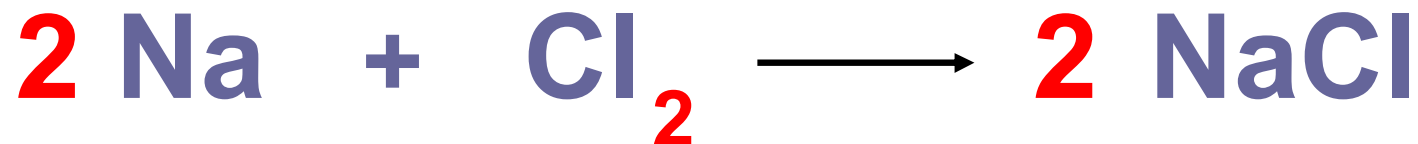
ZINEK SE SLUČUJE S JÓDEM NA **JODID ZINEČNATÝ**



HLINÍK SE SLUČUJE S JÓDEM A VZNIKÁ **JODID HLINITÝ**



SODÍK SHOŘÍ V CHLÓRU NA **CHLORID SODNÝ**

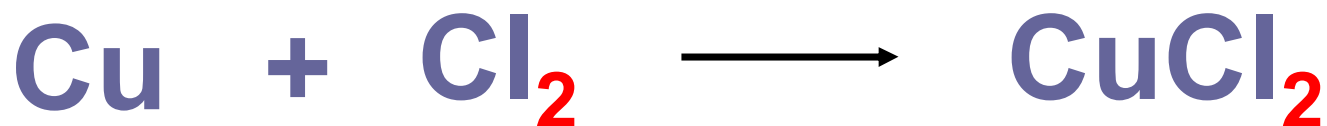


REAKCÍ DRASLÍKU S CHLÓREM VZNIKÁ



CHLORID
DRASELNÝ

MĚĎ REAGUJE S CHLÓREM ZA VZNIKU



CHLORIDU
MĚDNATÉHO

ANTIMON ZREAGUJE S CHLÓREM A VZNIKÁ

CHLORID ANTIMONIČNÝ



RTUŤ ZREAGUJE S CHLÓREM ZA VZNIKU **CHLORIDU
RTUŤNATÉHO**



BRÓM A HLINÍK SE SLOUČÍ NA **BROMID HLINITÝ**



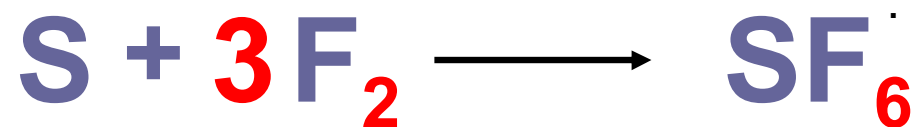
CHLÓR A ŽELEZO SE SLOUČÍ NA



NEBO

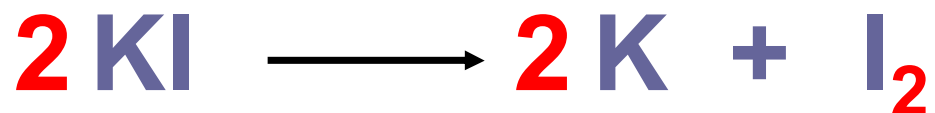


SÍRA SE SLOUČÍ S FLUÓREM NA FLUORID SÍROVÝ

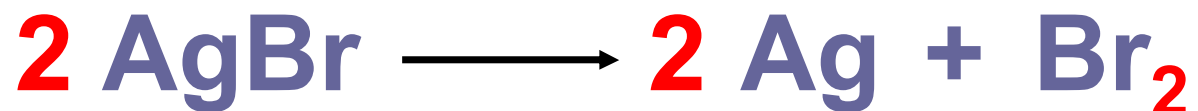


ROZKLAD HALOGENIDŮ

JODID DRASELNÝ SE ZAHŘÍVÁNÍM ROZKLÁDÁ NA PRVKY



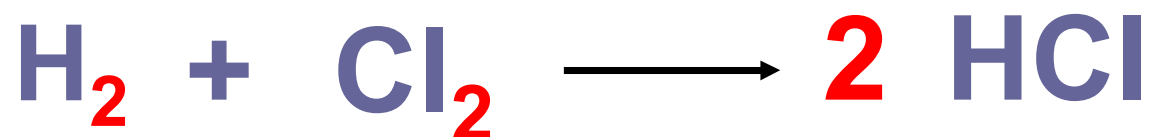
BROMID STŘÍBRNÝ SE ROZKLÁDÁ PŮSOBENÍM SVĚTLA NA PRVKY



HALOGENVODÍKY

HALOGENVODÍKY VZNIKAJÍ REAKCÍ HALOGENU S VODÍKEM

VODÍK A CHLÓR SHOŘÍ ZA VZNIKU CHLOROVODÍKU



STEJNOU REAKCÍ VZNIKAJÍ OSTATNÍ HALOGENVODÍKY

BROMOVODÍK



JODOVODÍK



FLUOROVODÍK



ZDROJE:

P.Beneš, V.Pumpr, J.Banýr : Základy chemie 1, Fortuna 2000, ISBN 80-7168-720-0

J.Škoda, P.Doulík : Chemie 8, Fraus 2006, ISBN 80-7238- 442-2

Foto: vlastní

Autor: Mgr.Bc.Miloslav Straka

**Základní škola Žďár nad Sázavou,Palachova
2189/35,příspěvková organizace**

Datum: 2.10.2011

Určeno: 8. a 9.ročník ZŠ

Vzdělávací oblast: Člověk a příroda

Vzdělávací obor: Chemie

Tématický okruh: Chemický děj - halogenidy

METODICKÝ LIST

DRUH MATERIÁLU: výuková prezentace spojená s praktickým pokusem a doplněná úkoly pro žáky

CÍL: prezentace je určena jako textová a obrazová podpora při praktické výuce tématu chemický děj – halogenidy – Vznik halogenidů

OČEKÁVANÉ VÝSTUPY: žáci chápou princip slučování prvků, umí zapsat chemickou rovnicí chemický děj,

KLÍČOVÁ SLOVA: slučování a rozklad, halogenvodíky, chemická rovnice a úprava chemické rovnice

METODICKÉ POZNÁMKY: Prezentace slouží k vysvětlení pojmu chemický děj a jeho zápis na nejjednodušším příkladu slučování prvků a rozkladu sloučeniny na prvky. Obsahuje řadu příkladů na procvičování.