

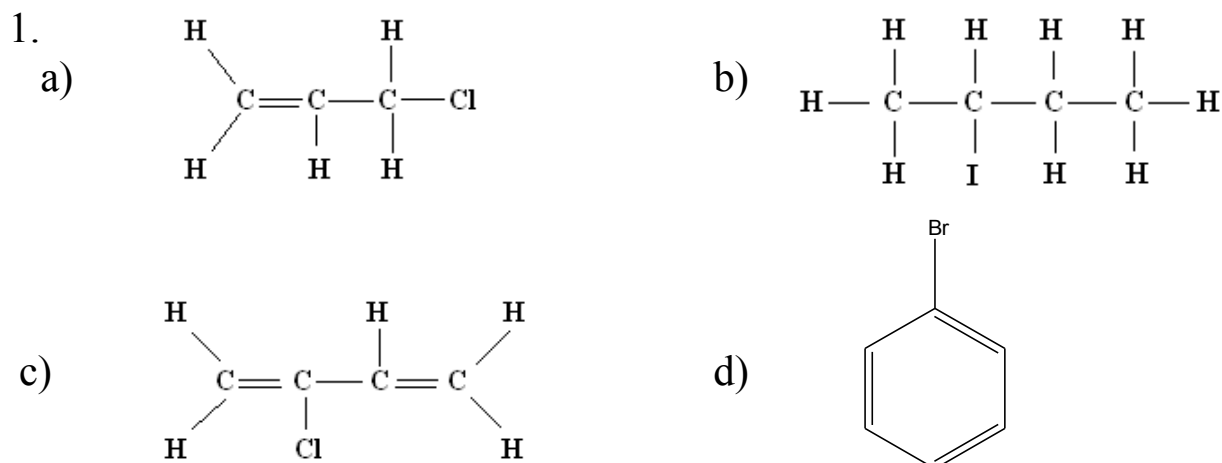


INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Šmejkalová Karla.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

ŘEŠENÍ PRACOVNÍHO LISTU



2. Halogenové deriváty jsou anorganické sloučeniny, které se odvozují náhradou atomů vodíku v derivátu uhlovodíku atomy halogenu. To jsou prvky ležící v periodické tabulce v 16. skupině.

Název halogenderivátu se skládá z názvu halogenu a názvu uhlovodíku.

Názvy halogenů se řadí abecedně: brom-fluor-chlor-jod. Počet atomů halogenu se udává předponami di-, tri-, tetra-, penta-. Např.

$\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$ se nazývá 2-chlorbutan.

Halogenové deriváty nemají široké využití. Používají se jako rozpouštědla, např. $\text{CH}_2=\text{CHCl}$, a dále jako freony (např. CH_3F), které bohužel způsobují skleníkový efekt. Z některých halogenderivátů se vyrábí plasty, např. $\text{CBr}_2=\text{CBr}_2$ pro výrobu teflonu. Některé deriváty se používají v lékařství, mnohé jsou jedovaté a zneužívají se pro vojenské účely.

Halogenové žárovky obsahují také halogenové deriváty, nejčastěji CCl_2F_2 .

Chybný text	Opravený text
<i>anorganické</i>	<i>organické</i>
<i>v derivátu uhlovodíku</i>	<i>v uhlovodíku</i>
<i>16.</i>	<i>17.</i>
<i>fluor-chlor</i>	<i>chlor-fluor</i>
<i>2-chlorbutan</i>	<i>2-chlorpropan</i>
<i>nemají</i>	<i>mají</i>
$\text{CH}_2=\text{CHCl}$	CCl_4 nebo CHCl_3
CH_3F	CCl_3F nebo CCl_2F_2
<i>skleníkový efekt</i>	<i>ozonovou díru</i>
$\text{CBr}_2=\text{CBr}_2$	$\text{CF}_2=\text{CF}_2$
CCl_2F_2	CH_3Br nebo CH_2Br_2