

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: 8. A (Urubková)

Opakování vzdělávacího celku: Kovy, polokovy, nekovy

1) Spoj následující prvky s tím, co k nim patří:

- | | | |
|----------|--------------------------|--|
| 1. chlor | a. červenohnědá kapalina | k. dezinfekce bazénů, Yperit |
| 2. brom | b. nažloutlý plyn | l. výpary ve vyšších koncentracích mohou způsobit smrt |
| 3. jod | c. žlutozelený plyn | m. kladný vliv na funkci štítné žlázy |
| 4. fluor | d. fialová pevná látka | n. výroba fluorovodíku |

2) Vyluští osmisměrku a vyber z ní pět kovů, ke kterým do tabulky přiřič jejich vlastnosti a využití:

Ž CH Z L A T O E
 E D H N Í C V M
 L U O O I C Á S
 E S K J Ř É P O
 Z Í M Ě Ď Č N D
 O K A R Í S Í Í
 K Í L S Y K K K
 P O L O V O R V
 K K Ř E M Í K Y

Tajenka:

Vybraný prvek	Značka	Vlastnosti	VÝZNAM

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: 8. A (Urubková)

Opakování vzdělávacího celku: Kovy, polokovy, nekovy

1) Dopln následující text:

Vodík je nejjednodušší prvek, protože jeho atom obsahuje _____ proton, a také proto je _____ v periodické tabulce prvků. Vodík se dodává v tlakových lahvích, které jsou označeny _____ pruhem, a dříve se s ním plnily _____, protože je lehčí než vzduch. To dnes již neplatí, protože vodík je ve směsi s kyslíkem _____, a proto mohlo docházet k explozím a katastrofám. Zajímavé je i využití vodíku, který se ve směsi s kyslíkem používá ke _____ a _____ kovů, přičemž vzniklý plamen dosahuje teploty 3000 °C. Velké množství vodíku se využívá např. při výrobě _____ nebo _____.

2) Dopln vlastnosti a využití vybraných nekovů a polokovů:

<p>Fosfor</p> <p>Vlastnosti:</p> <p>Využití:</p>	<p>Síra</p> <p>Vlastnosti:</p> <p>Využití:</p>
<p>Uhlík</p> <p>Vlastnosti:</p> <p>Využití:</p>	<p>Křemík</p> <p>Vlastnosti:</p> <p>Využití:</p>

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 60 - 65

