

NAJPOPUŁARNIEJSZE WODORKI - WŁAŚCIWOŚCI

WZÓR	HCl	H ₂ S	NH ₃
NAZWA	Chlorowodor	Siarkowodor	Amoniak
BARWA I STAN SKUP.	bezbарowy i charakterystycznym zapach		
GĘSTOŚĆ [g/dm ³]	1,49	1,39	0,70
PALNOŚĆ	palny		
ROZPUSZC. W H ₂ O	DOBRA	STABA	BARDOZO DOBRA
ZASTOS.	• PRODUKCJA KWASU SOLNEGO HCl • PRZEMYST CHEMICZNY • WYTWARZANIE PVC	• PRZEMYST CHEM. - OTRZYMYW. ZWIĄZKÓW Z SIARKĄ • LABORATORIA CHEM. - IDENTYFIKACJA JONÓW METALI	• PRODUKCJA HNO₃ • - II - NAWOZÓW SZTUCZNYCH I TWORZYW • CHŁODNICZTWO
OSTRZYM. W.	$H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$	$H_2 + S \rightarrow H_2S$	$N_2 + 3H_2 \xrightarrow{KAT.} 2NH_3$
WYSTĘPOW.	• PROCESY WULKANICZNE • SPALANIE ODPADÓW	• ROZKŁAD SUBST. ORGANICZNYCH • GAZ WULKANICZNY • TOWARZYSZY ZŁOŻOM ROPY NAFTOWEJ I GAZU ZIEMNEGO	POWSTAJE W PROCESACH GNICIA
DZIAŁANIE	- NIEBEZPIECZNY - POWODUJE USKORZENIE WZROKU, KASZEL, DUSZNOŚĆ, NIEWYDOLNOŚĆ UKŁADU KRĄŻENIA - POWODUJE OPARZENia	- TOKSYCZNY - STĘŻ. 1,5 mg/dm³ w POWIETRZU - DAWKA ŚMIERTELNA	- NIEBEZP. - POWODUJE OPARZENIA BŁONY SLIZOWEJ - OPARZENIA



POLECENIA KONTROLNE

1. Ustal wzory sumaryczne wodorków na podstawie ich nazwy:
 - a) tellurowodór
 - b) wodorek galu
 - c) wodorek litu
2. Podaj nazwy wodorków o wzorach sumarycznych:
 BeH_2 , BiH_3 , H_2Se
3. Dokończ równania reakcji, zapisując je w zeszycie:
 $\text{LiH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \dots$
 $\text{CaH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \dots$
 $\text{RbH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \dots$
4. Które spośród niżej wymienionych wodorków są wodorkami kwasowymi?
 MgH_2 , NaH , H_2S , HI , KH , H_2Se