

Неорганічна хімія

Роман Гладішевський



кафедра неорганічної хімії

*Львівський національний університет
імені Івана Франка*



Тема 35.
Гідроген. Водень.

Гідроген



Характеристика атома Гідрогену

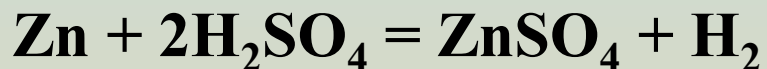
<i>Z</i>	Елемент		Електронна конфігурація	<i>r</i> [нм]	<i>I</i> [eV]	Ступінь окиснення
1	Н	Гідроген	1s ¹	0,030	13,60	1

Гідроген виявляє аналогічність майже з усіма типовими елементами (від лужних металів до галогенів) і тому посідає особливе місце в періодичній системі.

Поширеність Гідрогену

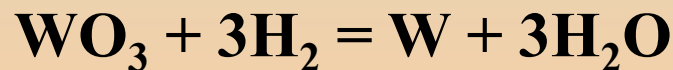
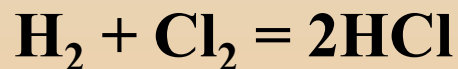
Поширеність		Джерело одержання	Запаси	Застосування
Земна кора [%]	Атмосфера [об. %]			
$1,52 \cdot 10^{-1}$	$5,3 \cdot 10^{-5}$	метан, нафта, вода	великі	синтез HCl , NH_3 , CH_3OH , одержання металів, гідрогенізація жирів, ракетне паливо, ядерні реактори, воднева енергетика

Добування водню



Хімічні властивості водню

Відновник:



Окисник:

