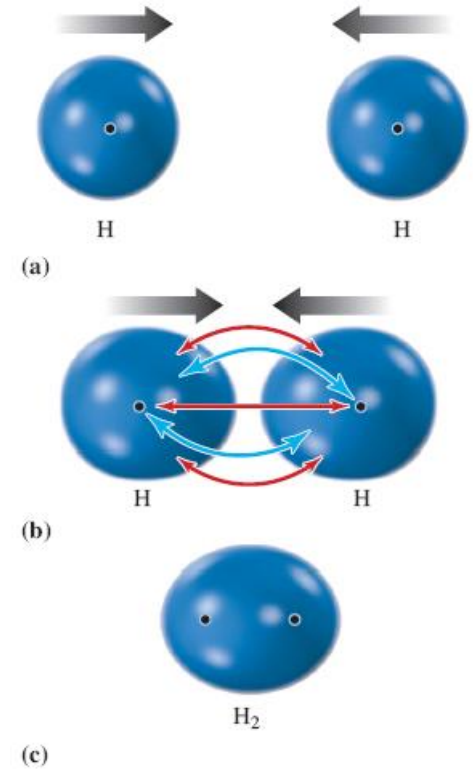
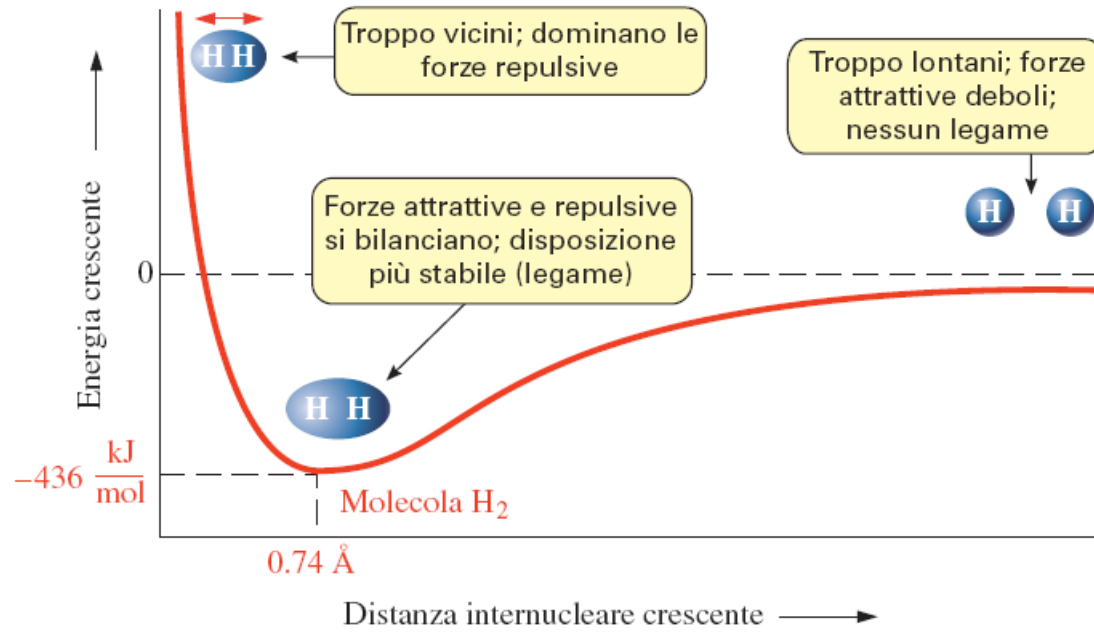
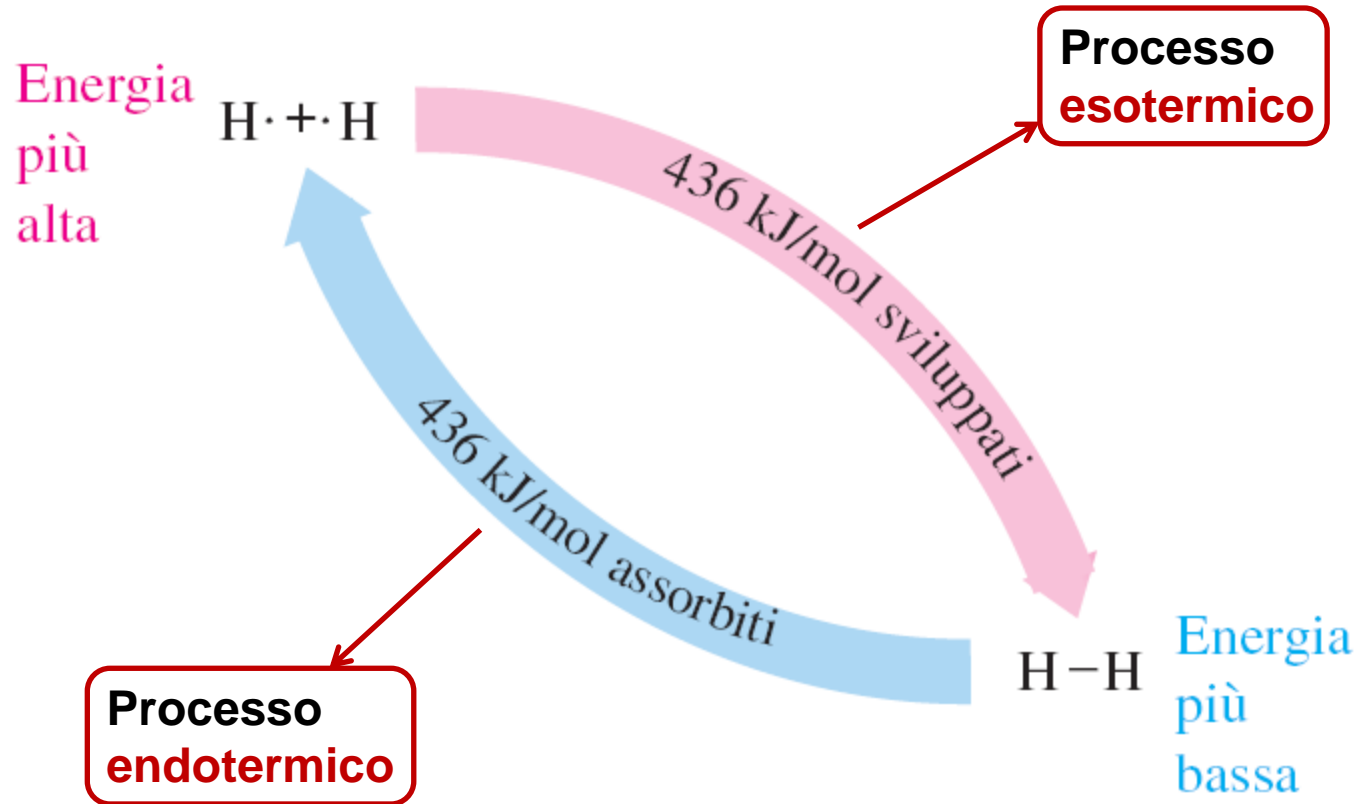


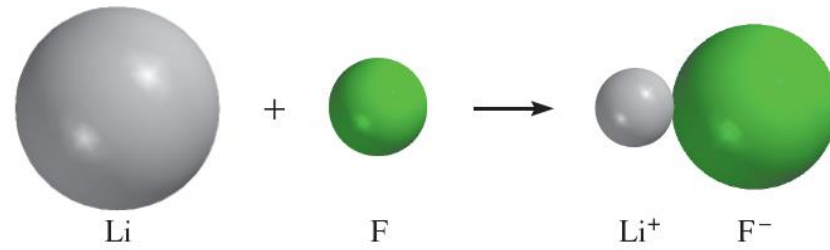
# IL LEGAME CHIMICO



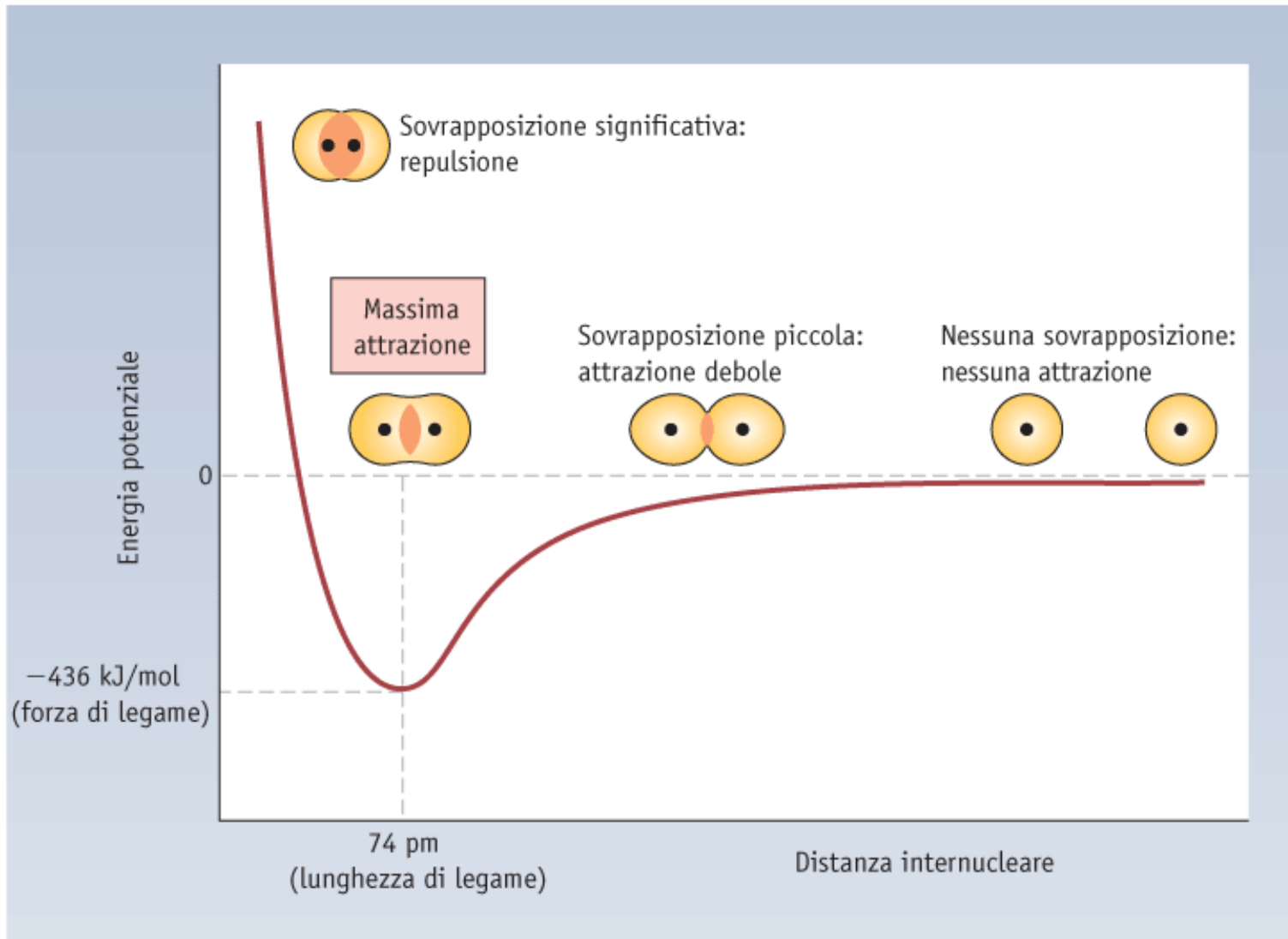
# IL LEGAME CHIMICO



# IL LEGAME IONICO



# IL LEGAME COVALENTE

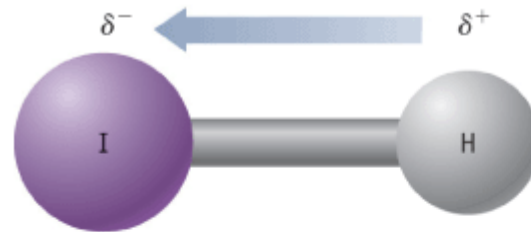


# IL LEGAME COVALENTE

**Tabella 7.1** Strutture di Lewis degli atomi che formano comunemente legami covalenti

Gruppo:	1	2	13	14	15	16	17	18
N. di e <sup>-</sup> di valenza	1	2	3	4	5	6	7	8
	H·							
		·Be·	·B·	·C·	·N·	·O·	·F·	
				·Si·	·P·	·S·	·Cl·	
				·Ge·	·As·	·Se·	·Br·	·Kr·
					·Sb·	·Te·	·I·	·Xe·

# IL LEGAME COVALENTE



**FIGURA 8.9** Il legame covalente polare in HI. Lo iodio attrae maggiormente gli elettroni di legame rispetto all'idrogeno. Il risultato è la presenza di una parziale carica negativa ( $\delta^-$ ) sullo iodio e una parziale carica positiva ( $\delta^+$ ) sull'idrogeno.

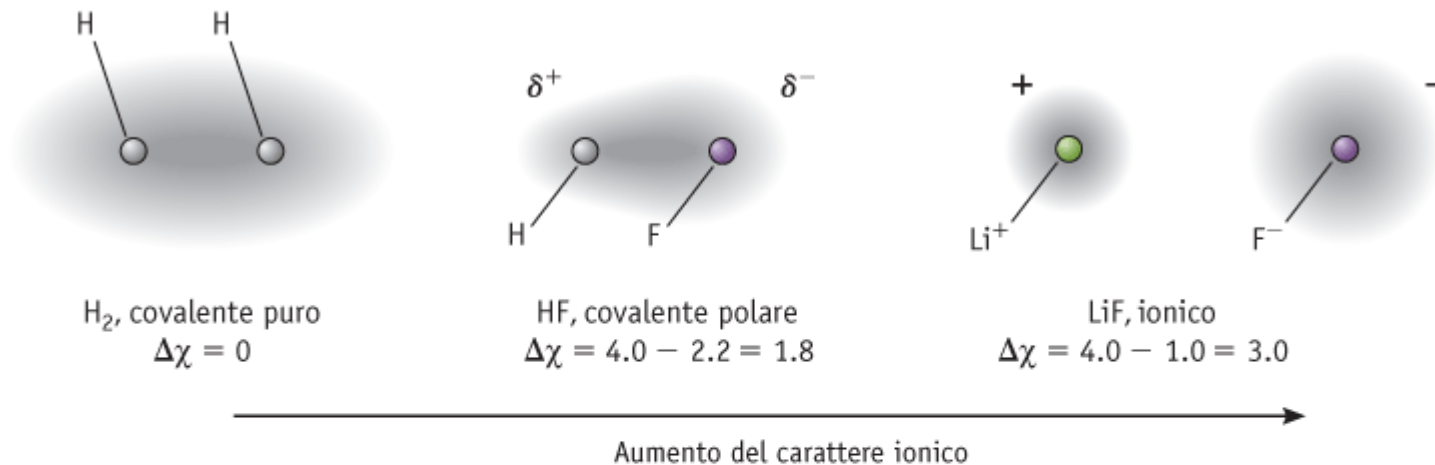
# L'ELETTRONEGATIVITA'

													3A					4A	5A	6A	7A	8A
1A	2A												B	C	N	O	F					
H 2.1	Li 1.0	Be 1.5											Al 1.5	Si 1.8	P 2.1	S 2.5	Cl 3.0					
Na 0.9	Mg 1.2	3B	4B	5B	6B	7B	8B			1B	2B	Ga 1.6	Ge 1.8	As 2.0	Se 2.4	Br 2.8	Kr 3.0					
K 0.8	Ca 1.0	Sc 1.3	Ti 1.5	V 1.6	Cr 1.6	Mn 1.5	Fe 1.8	Co 1.9	Ni 1.9	Cu 1.9	Zn 1.6	In 1.7	Sn 1.8	Sb 1.9	Te 2.1	I 2.5	Xe 2.6					
Rb 0.8	Sr 1.0	Y 1.2	Zr 1.4	Nb 1.6	Mo 1.8	Tc 1.9	Ru 2.2	Rh 2.2	Pd 2.2	Ag 1.9	Cd 1.7	Tl 1.8	Pb 1.9	Bi 1.9	Po 2.0	At 2.2						
Cs 0.7	Ba 0.9	La-Lu 1.0-1.2	Hf 1.3	Ta 1.5	W 1.7	Re 1.9	Os 2.2	Ir 2.2	Pt 2.2	Au 2.4	Hg 1.9											
Fr 0.7	Ra 0.9																					

**Figura 9.5**

*Valori dell'elettronegatività degli elementi più comuni.*

# L'ELETTRONEGATIVITA'



**FIGURA 8.10** Legame da covalente a ionico. Aumentando la differenza di elettronegatività tra gli atomi di un legame, il legame diventa sempre più polare.



# L'ELETTRONEGATIVITA'



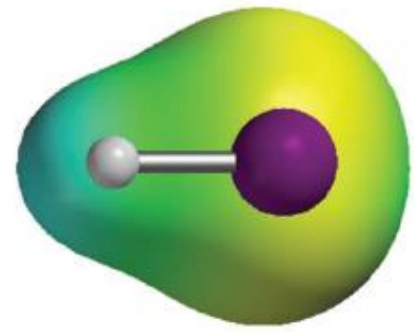
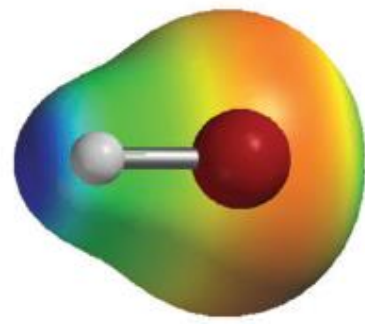
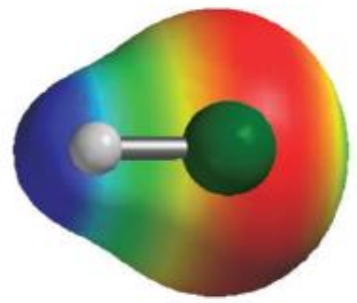
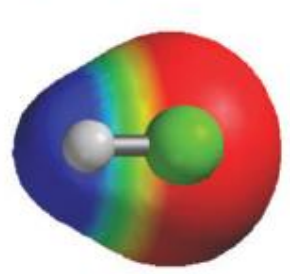
$\longleftrightarrow$   
H—F  
EN:  $\underbrace{2.1 \quad 4.0}$   
 $\Delta(\text{EN})$  1.9

$\longleftrightarrow$   
H—Cl  
EN:  $\underbrace{2.1 \quad 3.0}$   
0.9

$\longleftrightarrow$   
H—Br  
EN:  $\underbrace{2.1 \quad 2.8}$   
0.7

$\longleftrightarrow$   
H—I  
EN:  $\underbrace{2.1 \quad 2.5}$   
0.4

$\delta^-$   
0  
 $\delta^+$



# PROPRIETA' DEL LEGAME

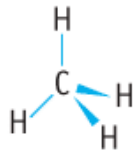
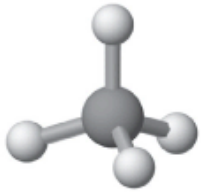
Ordine di legame

Distanza di legame

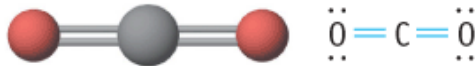
Energia di legame

---

## ORDINE DI LEGAME



Ordine di legame  
1



Ordine di legame  
2



Ordine di legame  
3



Ordine di legame  
1.5

## DISTANZA DI LEGAME

**TABELLA 7-4** *Distanze di legame medie (in Å) per alcuni legami selezionati*

	Legame singolo						Legame doppio	Legame triplo
	H	C	H	O	F	S		
H	0,74	1,10	0,98	0,94	0,92	1,32		
C		1,54	1,47	1,43	1,41	1,81	C = C 1,34	C ≡ C 1,21
N			1,40	1,36	1,34	1,74	C = N 1,27	C ≡ C N 1,15
O				1,32	1,30	1,70	C = O 1,22	C ≡ O 1,13
F					1,28	1,68		
S						2,08		

# ENERGIA DI LEGAME

**TABELLA 7-3** *Energie di dissociazione (in kJ/mol) per alcuni legami selezionati*

	Legame singolo						Legame doppio	Legame triplo
	H	C	H	O	F	S		
H	436	413	391	463	563	347		
C		346	305	358	485	272	C = C 602	C ≡ C 835
N			163	201	283	—	C = N 615	C ≡ C N 887
O				146	190	—	C = O 732 (eccetto	C ≡ O 1072
F					155	284	in CO <sub>2</sub> , per cui	
S						226	vale 799)	

# DISTANZE ED ENERGIE DI LEGAME

	Legame singolo	Legame doppio	Legame triplo
Distanza di legame (Å)	1.54 Å	1.34 Å	1.21 Å
Energia di legame (kJ/mol)	346	602	835

Legami più corti

Legami più forti