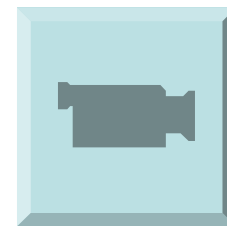


# AL FINE DI RAGGIUNGERE LA MASSIMA STABILITÀ CHIMICA

UN ATOMO SI LEGA CON  
ALTRI PER POTER  
ACQUISIRE UNA STRUTTURA  
ELETTRONICA UGUALE A  
QUELLA DEL GAS NOBILE DI  
NUMERO ATOMICO PIÙ  
VICINO

# L'IDROGENO

CHE HA NUMERO ATOMICO VICINO  
AL GAS ELIO, TENDE A  
RAGGIUNGERE UNA STRUTTURA  
ELETTRONICA CHE HA DUE SOLI  
ELETTRONI ESTERNI, COME IL GAS  
NOBILE ELIO.



# L'OSSIGENO

TENDE A RAGGIUNGERE UNA  
STRUTTURA ELETTRONICA CHE HA  
OTTO ELETTRONI ESTERNI ED È COSÌ  
GIUSTIFICATO IL NOME UN PO'  
SINGOLARE DI

**REGOLA DELL'OTTETTO**



**Esposito Leonardo, Guglielmo Letteria, Rizzi Antonia, Veneziani Rosa**



Associazione per lo sviluppo professionale degli insegnanti  
Qualificazione MIUR Prot. N. AOODGPER.12684 DEL 29-07-08  
[www.laboratorioformazione.it](http://www.laboratorioformazione.it)  
Per informazioni: tel. 3337128694 - dalle 17 alle 19