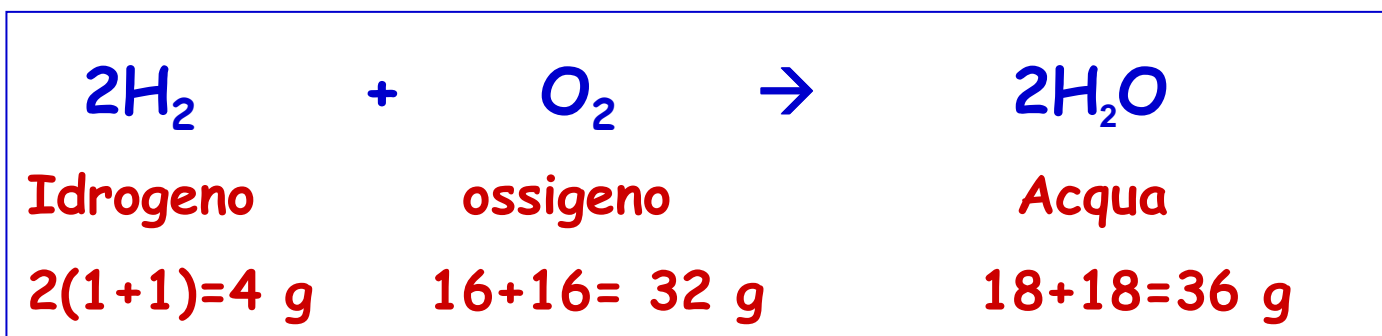


Antoine Laurent Lavoisier (1743-1794)

Legge di Lavoisier: "In una reazione chimica la massa totale si conserva"

(la somma delle masse dei reagenti è uguale alla somma delle masse dei prodotti)

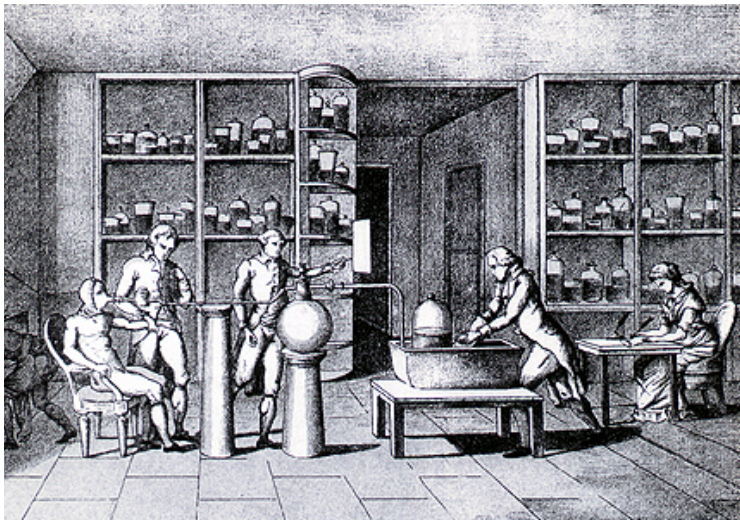


"Nulla si crea nulla si distrugge"

Antoine Lavoisier



- Fu il primo chimico a misurare la massa delle sostanze prima e dopo una reazione chimica.
- Viene ghigliottinato alla fine della Rivoluzione Francese;



“È bastato un momento per tagliare quella testa, e forse non basterà un secolo per generarne un'altra pari alla sua”
J. Lagrange

Antoine Lambert Lavoiser (fine 1700)

Chimico, naturalista, agronomo, economista ed esattore delle imposte, Lavoisier delineò, una nuova rivoluzionaria immagine della chimica. Membro dell'Académie des Sciences, deputato della nobiltà di Blois nella regione di Orléans e, tra i suoi numerosi incarichi, commissario alle polveri da sparo, venne arrestato nel novembre 1793, come membro della "Ferme générale". L'8 maggio 1794 fu ghigliottinato. Dette anche un contributo importante all'interpretazione del calore criticando la teoria del flogisto. Pubblicò, insieme a Laplace nel 1783 Memoire sur la chaleur.



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
Per informazioni: tel. 3337128694 - dalle 17 alle 19