

Alcune tappe fondamentali della chimica

- | | | | |
|-------------|--|-------------|---|
| 1662 | <i>La prima legge sui gas</i>
R. Boyle: costanza del prodotto pressione per volume: $P \cdot V = K$. | 1900 | <i>I reagenti fondamentali delle sintesi organiche</i>
V. Grignard scopre i composti organo-magnesiaci. |
| 1750 | <i>La prima industria chimica</i>
Sorge presso Londra la prima industria chimica dell'acido solforico. | 1903 | <i>La chimica si avvicina alla biologia</i>
J. Takamine e T. Aldrich isolano il primo ormone: l'adrenalina. |
| 1775 | <i>Comincia la chimica moderna</i>
A.L. Lavoisier: la teoria della combustione. | 1913 | <i>Prime proposte per il modello atomico</i>
N. Bohr e il modello atomico. |
| 1784 | <i>Una delle prime sintesi</i>
H. Cavendish realizza la sintesi dell'acqua. | 1923 | <i>Il legame chimico...</i>
G.N. Lewis introduce la teoria elettronica della valenza. |
| 1800 | <i>L'energia concentrata</i>
A. Volta inventa la pila. | 1926 | <i>... e la sua interpretazione</i>
E. Schrödinger applica la teoria quantomeccanica all'atomo. |
| 1807 | <i>Nel cuore degli elementi</i>
J. Dalton e la teoria atomica. | 1937 | <i>Un altro passo in avanti della chimica biologica</i>
Viene individuata la vitamina C e chiarita la struttura delle vitamine B ed A. |
| 1811 | <i>La distinzione tra atomi e molecole</i>
A. Avogadro: anche atomi uguali si uniscono per formare molecole. | 1945 | <i>Gli idrocarburi entrano nella vita quotidiana</i>
Messa a punto dei processi economici di cracking e reforming. |
| 1828 | <i>La scienza riproduce se stessa</i>
F. Wohler trasforma una sostanza inorganica in una organica, mediante la sintesi dell'urea. | 1952 | <i>Ancora un altro passo della chimica biologica</i>
L. Pauling propone la struttura ad elica delle proteine. |
| 1834 | <i>L'elettrolisi</i>
M. Faraday formula le leggi dell'elettrolisi. | 1954 | <i>Alla scoperta dei geni</i>
J. Watson e F. Crick propongono la struttura a doppia elica del DNA |
| 1850 | <i>Il "tempo" nella chimica</i>
L.F. Wilhelmy introduce la legge cinetica di una reazione. | 1960 | <i>Primo metodo di datazione dei composti di origine organica</i>
W.F. Libby: introduzione del metodo di datazione col carbonio radioattivo. |
| 1856 | <i>I primi coloranti sintetici</i>
W. Perkins scopre il primo colorante sintetico. | 1970 | <i>La biochimica diventa punta di diamante per la chimica</i>
L.F. Leloir: studi sul metabolismo degli zuccheri. |
| 1863 | <i>L'importanza della disposizione degli atomi</i>
A.M. Butlerov scopre l'isomeria molecolare. | 1978 | <i>Il viaggio della chimica all'interno della cellula...</i>
P. Mitchell: studi sulla chimica della membrana cellulare. |
| 1865 | <i>I primi passi delle strutture molecolari organiche</i>
A. Kekulé introduce il modello ad anello per il benzene. | 1980 | <i>... e all'interno degli acidi nucleici...</i>
F. Sanger e W. Gilbert: Premio Nobel per le ricerche sugli acidi nucleici. |
| 1869 | <i>La classificazione degli elementi</i>
D.M. Mendeleev elabora la tavola periodica. | 1989 | <i>... che fungono da catalizzatori biologici</i>
S. Altmann e Th. Cech: Premio Nobel per le ricerche sull'acido ribonucleico, di cui viene scoperta la funzione di catalizzatore biologico. |
| 1874 | <i>Le prime strutture molecolari spaziali</i>
J.H. van't Hoff: il carbonio tetraedrico. | | |
| 1887 | <i>Migliorano gli studi sull'elettrolisi</i>
S. Arrhenius e W. Ostwald introducono il concetto di dissociazione elettrolitica. | | |
| 1896 | <i>Una scoperta proiettata verso il futuro</i>
H. Becquerel scopre il fenomeno della radioattività. | | |