

Alcune tappe fondamentali della chimica

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