

Approfondimento

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. Altman 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.		