

La révolution est dans l'air

Titre(s) : La révolution est dans l'air : Lavoisier et la chimie moderne

Auteur(s) : Muñoz Páez, Adela

Editeur, producteur : La Garenne Colombes : RBA, impr. 2014

Description matérielle : 1 vol. (150 p.) : ill., couv. ill. en coul. ; 24 cm

Collection : Grandes idées de la science 11

ISBN : 978-2-8237-0230-9

Appartient à la collection : Grandes idées de la science 11

Classification décimale Dewey : 540.92

Note(s) : Trad. de : "La revolución está en el aire". - Bibliogr. p. 145. Index

Résumé ou extrait : « Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme. » En résumant la loi de conservation de la masse dans les réactions chimiques, Lavoisier a posé les bases de la chimie moderne. Avec le mathématicien Laplace, il fonda par ailleurs la calorimétrie et étudia quantitativement un troisième état de la matière, l'état gazeux. Lavoisier démontra ainsi que le processus de combustion impliquait la combinaison avec l'oxygène, expliquant par là même la respiration. [4e de couv.]

Sujet(s) : Lavoisier, Antoine-Laurent de (1743-1794)

Sujet - Nom commun : Chimie et sciences connexes