

Закон еквівалентів



Закон еквівалентів — маси речовин, які вступають у реакцію та утворюються після неї, пропорційні молярним масам їхніх еквівалентів. Із закону сталості складу випливає, що речовини взаємодіють між собою і утворюють продукти у певних, чітко визначених (еквівалентних) кількостях.



Wilder D. Bancroft



$$\frac{m_1}{m_2} = \frac{E_{m_1}}{E_{m_2}},$$

В кінці 18 століття І. Ріхтер в результаті своїх робіт (1792—1800) дав формулювання закону для нейтралізації кислоти основою, а в загальнішій формі закон сформулював англійський хімік У. Волластон в 1807 році