maksymalna liczba elektronów w powłoce

$$2n^2$$

n - numer powłoki

maksymalna liczba orbitali w powłoce

$$\frac{2n^2}{2} = n^2$$

n - numer powłoki

liczba rozpadów

$$n = \frac{t_c}{t_{1/2}}$$

n - liczba rozpadów
t_c - czas
$t_{1/2}$ - czas połowicznego rozpadu

określa ile razy maleje liczba promieniotwórczych izotopów

$$2^n = \text{ile razy mniej}$$

n - liczba rozpadów

masa izotopu po rozpadzie

$$m_k = \frac{m_p}{2^n}$$

masa izotopu po upływie dowolnego czasu

$$m_k = m_p \cdot 2^{-\frac{t_c}{t_{1/2}}}$$

Średnia masa atomowa pierwiastka

$$\begin{cases} M_{at} = \dfrac{X\% \cdot M_{iz.1} + Y\% \cdot M_{iz.2}}{100\%} \\ X\% + Y\% = 100\% \end{cases}$$

X%, Y% - zawartość procentowa

M_{iz1}, M_{iz2} - masa atomowa izotopu

$$M_{iz} = m_{p^+} + m_{n^0} - m_{\text{defektu masy}}$$

$M_{iz} \approx$ liczbie masowej
zaokrąglając do jedności



WZORY KTÓRYCH NIE MA W TABLICACH

BUDOWA ATOMU

SAMURAJCHEMICZNY.ELMS.PL

Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com