

Zestaw zadań do gry

Oblicz masę
cząsteczkową
wody

($m_{\text{H}}=1\text{u}$, $m_{\text{O}}=16\text{u}$)

Zapisz za pomocą
wzoru
elektronowego
cząsteczkę tlenu

Omów na
przykładzie
cząsteczki wodoru,
w jaki sposób
tworzy się
wiązanie
kowalencyjne

Przedstaw budowę
atomu fosforu

Podaj konfigurację
elektronową
atomu magnezu

Oblicz masę
cząsteczkową soli
kuchennej.
($m_{\text{Na}}=23\text{u}$;
 $m_{\text{Cl}}=35,5\text{u}$)

Odczytaj z ilu
atomów fosforu
zbudowana jest
cząsteczka P_4O_{10}

Narysuj wzór
strukturalny
cząsteczki tlenku
glinu

Podaj wzór
sumaryczny tlenku
żelaza (III)

Oblicz objętość powietrza w pokoju o wymiarach 3m x 2,5m x 4m

Podaj dwa przykłady mieszaniny jednorodnej

Podaj przykład reakcji egzoenergetycznej

Opisz w jaki sposób rozdzielisz na składniki mieszaninę soli i pieprzu

Podaj konfigurację elektronową atomu azotu

Zaproponuj doświadczenie, w którym wykryjesz wodór

Zaproponuj doświadczenie w którym sprawdzisz palność tlenku węgla (IV)

Napisz wzór sumaryczny i strukturalny tlenku węgla (IV)

Oblicz ile gramów wodoru jest w 36 gramach wody.