

Masa atomowa, masa cząsteczkowa

1. Zapisz masy atomowe pierwiastków chemicznych przedstawionych za pomocą modeli. Skorzystaj z układu okresowego pierwiastków chemicznych.



$$m_{\text{H}} = \text{_____ u}$$



$$m_{\text{O}} = \text{_____ u}$$

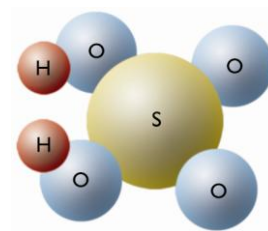
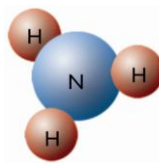
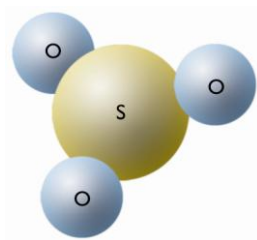


$$m_{\text{N}} = \text{_____ u}$$



$$m_{\text{S}} = \text{_____ u}$$

2. Uzupełnij tabelę, korzystając z przedstawionych modeli cząsteczek.



Wzór cząsteczki	O ₂	SO ₃	NH ₃	H ₂ SO ₄
Liczba atomów każdego pierwiastka chemicznego w cząsteczce	___ atomy O	___ atom S ___ atomy O	___ atom N ___ atomy H	___ atomy H ___ atom S ___ atomy O
Masa atomów tworzących cząsteczki, u	$m_{\text{O}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$	$m_{\text{S}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$ $m_{\text{O}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$	$m_{\text{N}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$ $m_{\text{H}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$	$m_{\text{H}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$ $m_{\text{S}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$ $m_{\text{O}} = \text{__} \cdot \text{__} \text{ u} = \text{__}$
Masa cząsteczkowa, u	$m_{\text{O}_2} = \text{_____}$	$m_{\text{SO}_3} = \text{_____}$	$m_{\text{NH}_3} = \text{_____}$	$m_{\text{H}_2\text{SO}_4} = \text{_____}$

