

1. Uzupełnij tabelkę (wierszami) na podstawie układu okresowego pierwiastków, zapisz też swój przykład.

Pierwiastek chemiczny	Symbol pierwiastka	Masa atomowa(u)	Numer grupy	Numer okresu	Liczba atomowa(Z)
wodór					
	Na				
		14			7
			13	3	

2. Ustal liczbę protonów, elektronów i neutronów wchodzących w skład atomów oznaczonych symbolami pierwiastków: (pierwiastki do wpisania z prezentacji na lekcji online)

protony	protony	protony
elektrony	elektrony	elektrony
neutrony	neutrony	neutrony

3. Oblicz masę cząsteczkową (u):

a.) $m \text{Ca(OH)}_2 = \dots\dots\dots$

b.) $m \text{SO}_2 = \dots\dots\dots$

c.) $m \text{HNO}_3 = \dots\dots\dots$

4. Co oznacza poniższy zapis? Określ liczbę i rodzaj atomów/cząsteczek

3 S -

2 H₂ -

5 CO₂ -

5. Wykonaj z dowolnych materiałów model jądra atomu fluoru. Prześlij zdjęcie.

6. Wykonaj z dowolnych materiałów następujące modele: Zrób zdj.



Uwzględnij kształt i wielkość atomów.