Zadanie 1.

Uzupełnij tabelę.

Symbol pierwiastka chemicznego	Liczba				
	protonów	neutronów	elektronów	atomowa	masowa
Cl					35
	2	2			

Zadanie 2.

Oblicz masę atomu fosforu i wyraź ją w kilogramach. Odczytaj masę atomową fosforu z układu okresowego pierwiastków chemicznych.

◀ $1\ u = 1{,}66 \cdot 10^{-24}\ g$
$1\ g = 0{,}001\ kg$

$_{15}P$
fosfor
30,974

Zadanie 3.

Oblicz, ile razy atom uranu jest cięższy od atomu żelaza. Masy atomowe żelaza i uranu zaokrąglij do jedności.

$_{26}Fe$
żelazo
55,845

$_{92}U$
uran
238,029

© Copyright by Nowa Era Sp. z o.o.

Zadanie 4.

Uzupełnij tabelę, wpisując liczby protonów, neutronów i elektronów znajdujących się w atomach izotopów o podanych nazwach.

Nazwa izotopu pierwiastka chemicznego	Liczba		
	protonów	neutronów	elektronów
pluton-241			
chlor-35			
molibden-99			

Zadanie 5.

Uzupełnij tabelę.

Symbol pierwiastka chemicznego	Liczba			Powłokowa konfiguracja elektronowa atomu
	powłok elektronowych	elektronów w atomie	elektronów walencyjnych	
				$K^2\,L^8\,M^6$
Al	3			
		4	2	

Zadanie 6.

Oblicz różnicę elektroujemności między atomami o podanych symbolach i ustal rodzaj wiązania chemicznego, jakie mogą tworzyć.

2,1 $_{1}$H wodór *1,008*

3,0 $_{17}$Cl chlor *35,45*

A. H i Cl Obliczenia: _____

Rodzaj wiązania: _____

B. H i H Obliczenia: _____

Rodzaj wiązania: _____

Źródło: Kwiek A., Megiel E., Karty pracy ucznia z kartami laboratoryjnymi dla liceum ogólnokształcącego i technikum, *To jest chemia*, zakres podstawowy, część 1., Nowa Era, Warszawa 2021.

© Copyright by Nowa Era Sp. z o.o.