KARTKÓWKA · CHEMIA · LICEUM · KLASA 1

Budowa atomu

zakres podstawowy · konfiguracja elektronowa atomów i jonów · bloki

opracowanie: **Mateusz Będkowski** · niekazmuliczyc.pl

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL	
Punkty	..... / 7
Ocena	.....

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____ **Grupa A**

3 zadania · 7 punktów · 15 minut · konfiguracje zapisuj podpowłokowo.

Zadanie 1. (0–1) ZAMKNIĘTE

Do którego bloku konfiguracyjnego należy pierwiastek o konfiguracji $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2$?

A. s **B.** p **C.** d **D.** f

Zadanie 2. (0–3) OTWARTE

Zapisz konfigurację elektronową (podpowłokową) atomów.

atom	konfiguracja elektronowa
lit Li	
fosfor P	
wapń Ca	

2.	0	1	2	3

Zadanie 3. (0–3) OTWARTE

Zapisz konfigurację elektronową jonów.

jon	konfiguracja elektronowa
$\mathrm{K^+}$	
$\mathrm{S^{2-}}$	
$\mathrm{Mg^{2+}}$	

3.	0	1	2	3

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorska kartkówka z chemii dla liceum i technikum (zakres podstawowy). Nie jest materiałem wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/