

1. a. Tuliskan konfigurasi elektron $_{15}\text{P}$

- b. Ada berapa elektron dalam orbital 3p ?
Tuliskan semua bilangan kuantumnya dibawah ini.

-Bilangan kuantum utama =

-Bilangan kuantum azimuth =

-Bilangan kuantum magnetic =

-Bilangan kuantum spin =

2. a. Tuliskan konfigurasi elektron $_{20}\text{Ca}$

- b. Ada berapa elektron dalam orbital 3p ?

Tuliskan semua bilangan kuantumnya dibawah ini

-Bilangan kuantum utama =

-Bilangan kuantum azimuth =

-Bilangan kuantum magnetic =

-Bilangan kuantum spin =

- c. Ada berapa elektron dalam orbital 4s ?

Tuliskan semua bilangan kuantumnya dibawah ini

-Bilangan kuantum utama =

-Bilangan kuantum azimuth =

-Bilangan kuantum magnetic =

-Bilangan kuantum spin =