

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

<input type="text"/>				
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

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  $_{20}Ca$

<input type="text"/>					
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

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=