

Kunjungi www.LesKimia.com untuk mengetahui soal selanjutnya

SOAL URAIAN MENENTUKAN KONFIGURASI ELEKTRON ATOM DAN MENENTUKAN BILANGAN KUANTUM

Soal 1

Tuliskan konfigurasi penuh elektron untuk atom-atom dibawah ini,

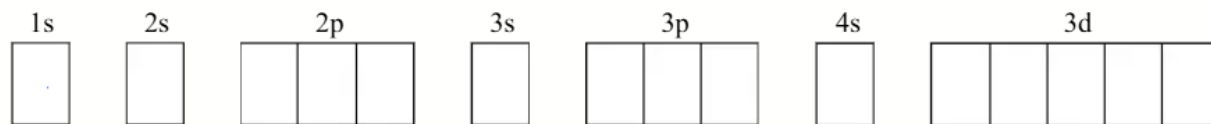
a.	$_{27}\text{Co}$	
b.	$_{38}\text{Sr}$	
c.	$_{18}\text{Ar}$	
d.	$_{48}\text{Cd}$	
e.	$_{54}\text{Xe}$	
f.	$_{35}\text{Br}$	
g.	$_{55}\text{Cs}$	
h.	$_{82}\text{Pb}$	
i.	$_{31}\text{Ga}$	
j.	$_{40}\text{Zr}$	

Kunjungi www.LesKimia.com untuk mengetahui soal selanjutnya

Soal 2

Lengkapi atom-atom berikut dengan elektron sesuai dengan konfigurasi elektronnya

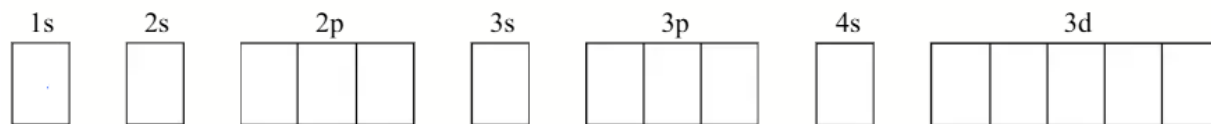
${}^1_1\text{H}$



${}^8_8\text{O}$



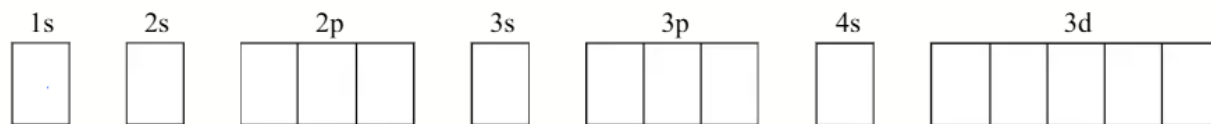
${}^{11}_{11}\text{Na}$



${}^{22}_{22}\text{Ti}$



${}^{19}_{19}\text{K}$



${}^{13}_{13}\text{Al}$

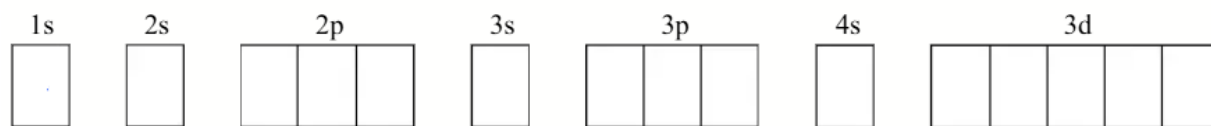


${}^{15}_{15}\text{P}$

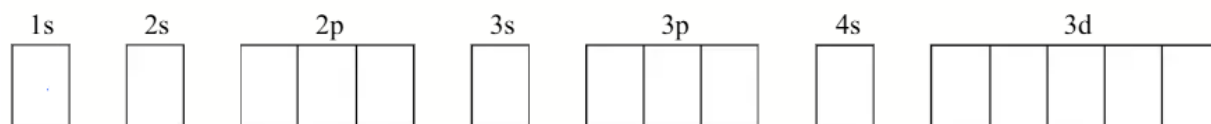


Kunjungi www.LesKimia.com untuk mengetahui soal selanjutnya

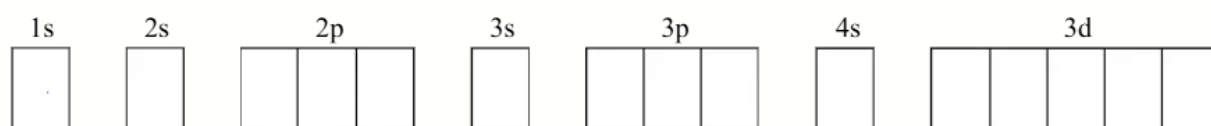
^{20}Ca



^{17}Cl



^{28}Ni



Soal 3

Tuliskan keempat bilangan kuantum elektron terakhir untuk unsur-unsur dibawah ini

Unsur	n	l	m	s
^1H				
^2He				
^3Li				
^4Be				
^5B				
^6C				
^7N				
^8O				
^9F				
^{10}Ne				
^{11}Na				
^{12}Mg				
^{13}Al				
^{14}Si				
^{15}P				
^{16}S				
^{17}Cl				
^{18}Ar				
^{19}K				
^{20}Ca				

Kunjungi www.LesKimia.com untuk mengetahui soal selanjutnya

Soal 4

Periksalah apakah penulisan empat bilangan kuantum inii benar atau salah

a) 1, 0, 0, $+\frac{1}{2}$

d) 1, 3, 0, $+\frac{1}{2}$

g) 3, 2, 0, $+\frac{1}{2}$

j) 2, 2, 2, $-\frac{1}{2}$

b) 2, 0, 1, $-\frac{1}{2}$

e) 3, 1, -1, $+\frac{1}{2}$

h) 4, 2, -2, $-\frac{1}{2}$

k) 4, 4, 0, $+\frac{1}{2}$

c) 3, 2, 1, 0

f) 1, 1, 1, $+\frac{1}{2}$

i) 3, 1, 2, $-\frac{1}{2}$

l) 5, 3, -2, $+\frac{1}{2}$