

1. Ion ${}_{14}^{28}\text{Si}^{4+}$ memiliki jumlah proton , elektron , dan neutron

2. Nilai keempat bilangan kuantum dari elektron terakhir atom ${}_{20}\text{Ca} = [\text{}_{18}\text{Ar}] 4s^2$ adalah $n =$, $l =$, $m =$, $s =$

3. Isilah bagian kotak kosong pada tabel di bawah ini !

Unsur	No. Atom	Konfigurasi Elektron	Letak	
			Golongan*	Periode
P	14	$[\text{}_{10}\text{Ne}] 3s^2 3p^2$		
Q	19	$[\text{}_{18}\text{Ar}] 4s^1$		
R	22	$[\text{}_{18}\text{Ar}] 4s^2 3d^2$		
S	29	$[\text{}_{18}\text{Ar}] 4s^1 3d^{10}$		
T	52	$[\text{}_{36}\text{Kr}] 5s^2 4d^{10} 5p^4$		

* Contoh pengisian Golongan : IA, IIA, IIIB, VB, VIA, VIIA, VIIIB, dst

* Contoh pengisian Periode : 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, dst

4. Sifat dari sistem periodik unsur yang dapat membentuk ion positif disebut , sedangkan yang membentuk ion negatif disebut