

Ikatan Kimia

Atom - atom akan cuba

→

→ dengan

Li dengan F

Li →

→ akan

F →

→ akan

laitu

Menjadi

Ikatan yang terhasil dinamakan

F dengan F

Setiap atom F →

Jadi, setiap atom F akan

laitu

Menjadi

Perhatikan elektron yang dikongsi dianggap

→

Ikatan yang terhasil dinamakan

Daya tarikan antara

→

→ Ikatan kovalen

→ ikatan antara

→ Daya tarikan Van Der Waals

→ ikatan antara

Ikatan Ionik

→ elektron

→ membentuk

→ daya tarikan

antara

→ terbentuk dari

Ikatan kovalen

→ elektron

→ membentuk

→ daya tarikan

antara

→ terbentuk dari

Logam

→ elektron

Hidrogen (susunan elektron :)

→ perlu

→

Kumpulan 17

→

→

Oksigen ()

→

Nitrogen ()
 →
 Karbon ()
 →
 →

Susunan elektron	Susunan elektron	Jenis Ikatan
2.1	2.7	
2.2	2.7	
2.7	2.7	
2.4	2.7	
2.8.1	2.6	
2.8.2	2.6	
2.8.3	2.6	
2.4	2.6	
2.6	2.6	
2.5	2.7	
2.5	2.5	
2.5	2.1	
1	2.7	
1	2.4	
1	2.1	

Terangkan pembentukan NaCl

Lukis susunan elektron bagi pembentukan NaCl

Lukis susunan elektron bagi pembentukan Li₂O

Terangkan pembentukan Li₂O

Lukis susunan elektron bagi
(tidak perlu tunjuk proses pembentukan)

a) Na_2O

b) MgCl_2

c) CaO

Lukis susunan elektron bagi

a) H_2

Susunan elektron :

Struktur Lewis:

Bentuk Ikatan :

b) Cl_2

Susunan elektron :

Struktur Lewis:

Bentuk Ikatan :

c) O_2

Susunan elektron :

Struktur Lewis:

Bentuk Ikatan :

→

Ikatan

d) N_2

Susunan elektron :

Struktur Lewis:

Bentuk Ikatan :

→

e) H_2O

Susunan elektron :

Struktur Lewis:

Bentuk Ikatan :

f) CO_2

Susunan elektron :

Struktur Lewis:

Bentuk Ikatan :

g) CH₄

Susunan elektron :

Struktur Lewis:

Bentuk Ikatan :

g) X : 2.5 dengan Y : 1

h) X : 2.4 dengan Y : 1

i) X : 2.4 dengan Y : 2.7

j) X : 2.4 dengan Y : 2.6

Sifat – sifat sebatian Ionik

→ Takat lebur dan takat didih

→ konduktor

→ leburan dan larutan akues

→

→ pepejal

→

→ kebanyakan larut dalam

→ tidak larut dalam

→ seperti

Sifat – sifat sebatian kovalen

→ Takat lebur dan takat didih

→ biasanya

→ kebanyakan larut dalam

→ tidak larut dalam

Tentukan formula molekul untuk sebatian yang terbentuk dari unsur

a) X : 1 dengan X : 1

b) X : 2.7 dengan X : 2.7

c) X : 2.6 dengan X : 2.6

d) X : 2.5 dengan X : 2.5

e) X : 2.7 dengan Y : 1

f) X : 2.6 dengan Y : 1

Susunan elektron X	Susunan elektron Y	Jenis Ikatan	Formula Sebatian
2.1	2.7		
2.1	2.6		
2.2	2.7		
2.8.2	2.6		
2.8.3	2.7		
2.8.3	2.6		
2.8.7	2.8.7		
2.6	2.6		
2.4	2.7		
2.4	2.6		
2.5	2.7		