

NAMA :

LATIHAN TOPIKAL

5.3: IKATAN KOVALEN

A. Pilih jawapan yang betul.

1. Antara formula kimia berikut, yang manakah merupakan bukan sebatian kovalen?

A CO_2
 B Cl_2
 C NaCl
 D NH_3

2. Pernyataan manakah yang paling tepat menerangkan tentang pembentukan ikatan kovalen?

A Atom bukan logam menerima elektron dari atom logam.
 B Atom logam menerima elektron dari atom logam.
 C Atom bukan logam berkongsi electron dengan atom bukan logam.
 D Atom logam berkongsi elektron dengan atom bukan logam.

3. Antara pasangan atom berikut, yang manakah membentuk sebatian kovalen?

Atom	Nombor proton
P	6
Q	8
R	11
S	12

A Q dan S
 B Q dan R
 C P dan Q
 D P dan S

B. Isikan tempat kosong dengan jawapan yang betul.

Jadual menunjukkan nombor proton dan susunan elektron bagi unsur karbon dan oksigen. Isikan tempat kosong untuk menerangkan pembentukan ikatan kovalen dalam karbon dioksida.

Unsur	Nombor Proton	Susunan Elektron
C	6	2.4
O	8	2.6

- Atom karbon mempunyai _____ elektron valens.
- Atom karbon memerlukan _____ elektron untuk mencapai susunan elektron _____ yang stabil.
- Atom oksigen mempunyai _____ elektron valens
- Atom oksigen memerlukan _____ elektron valens untuk mencapai susunan elektron _____ yang stabil.
- Satu atom karbon menyumbang _____ elektron untuk dikongsi dengan dua atom oksigen.
- Satu atom oksigen menyumbang _____ elektron untuk dikongsi.
- Satu atom karbon dan dua atom oksigen berkongsi 4 pasang elektron membentuk sebatian kovalen CO_2 .