

KLASKAMER 10

GRAAD 11 FISIIESE WETENSKAPPE

CHEMIESE BINDINGS EN LEWIS STRUKTURE

'n Vinnige recap oor die konsepte:

- Kovalente bindings
- Ioniese bindings
- Metaalbindings
- Datief kovalente bindings
- Resonansstrukture

Vraag 1:

Oorweeg die drie verbindinge in die onderstaande tabel:

A	B	C
C_2H_4	CO_3^{2-}	H_3O^+

1.1 Verbinding A bevat 'n dubbel kovalente binding.

1.1.1 Wat is 'n dubbel kovalente binding?

1.1.2 Skets die Lewisstruktuur van A.

1.2 Verbinding B bevat resonansstrukture. Skets al die resonansstrukture van B.

1.3 C bevat 'n datief kovalente binding.

1.3.1 Hoe vorm 'n datief kovalente binding?

1.3.2 Gebruik Lewisstrukture en skryf 'n reaksie om aan te dui hoe die datief kovalente binding in verbinding C vorm.

BlikSlim
www.klaskamer10.co.za

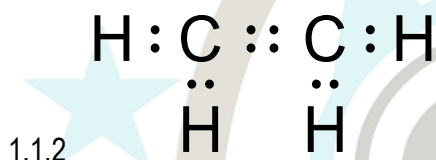
GRAAD 11 FISIIESE WETENSKAPPE (MEMORANDUM)

CHEMIESE BINDINGS EN LEWIS STRUKTURE

Vraag 1:

1.1

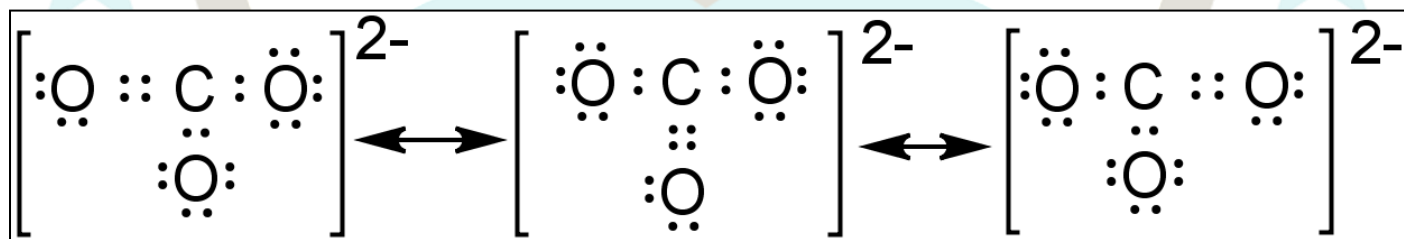
1.1.1 'n Binding waar twee elektronpare gedeel word tussen nie-metale.



1.2

$$n(e) = 4 + 3(6) + 2$$

= 24 valenselektrone



1.3

1.3.1 Wanneer 'n atoom 'n alleenpaar elektrone van 'n ander atoom deel.

1.3.2

