

KLASKAMER 10

GRAAD 10 FISIIESE WETENSKAPPE

CHEMIESE BINDINGS EN LEWIS STRUKTURE

'n Vinnige recap oor die konsepte:

- Kovalente bindings
- Ioniese bindings
- Metaalbindings
- Lewis-diagramme

Vraag 1:

Beskou die volgende verbindings/stowwe:



1.1 Skryf die formule(s) neer van elk van die volgende:

1.1.1 Stowwe wat kovalente bindings bevat.

1.1.2 Stowwe wat ioniese bindings bevat.

1.1.3 Stowwe wat metaalbindings bevat.

1.2 Skets Lewis-diagramme om die vorming van elk van die volgende bindings te toon:

1.2.1 PH_3

1.2.2 CH_4

1.2.3 Li_2O

1.3 Bespreek hoe die bindings in Fe vorm (verwys na die valenselektrone in jou verduideliking).

BLIKslim
www.klaskamer10.co.za

GRAAD 10 FISIIESE WETENSKAPPE (MEMORANDUM)

CHEMIESE BINDINGS EN LEWIS STRUKTURE

Vraag 1:

1.1

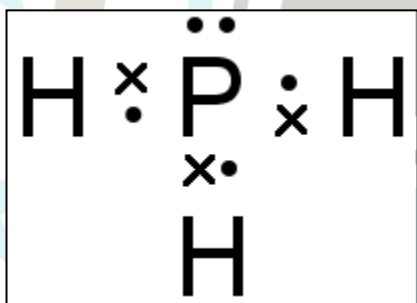
1.1.1 CH₄; PH₃; HCl

1.1.2 KCl; Li₂O

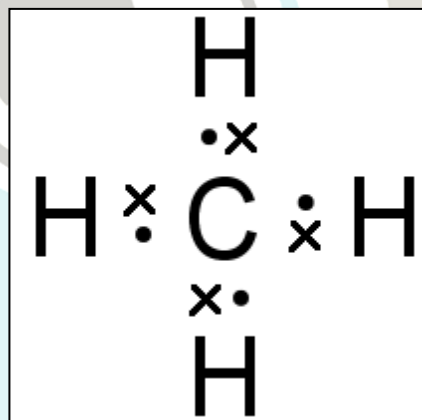
1.1.3 Fe

1.2

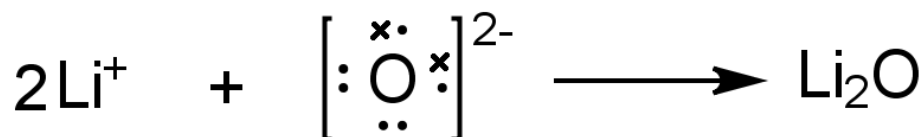
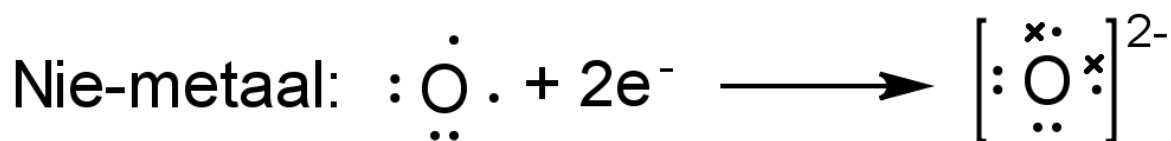
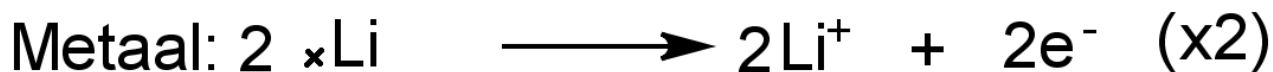
1.2.1



1.2.2



1.2.3



1.3

Metaalatome kan 'n stabiele edelgas elektronstruktuur verkry wanneer hulle, hulle valenselektrone verloor.

Die valenselektrone vorm 'n gedelokaliseerde see wat die positiewe metaal atoomreste omring.

www.klaskamer10.co.za