PETA KONSEP
CONCEPT MAP

IKATAN KIMIA
CHEMICAL BOND

Ikatan Ion
Ionic Bond

pindah elektron / *transfer electrons*

- Unsur logam *Metal elements*
  - derma elektron *donates electrons* → Kation *Kation*
- Unsur bukan logam *Non-metal elements*
  - terima elektron *accepts electrons* → Anion *Anion*

Kation + Anion → Daya tarikan elektrostatik *Electrostatic attraction force*

membentuk *forms* → Sebatian ion *Ionic compound*

Ikatan Kovalen
Covalent Bond

kongsi elektron / *share electrons*

Unsur bukan logam *Non-metal elements*

- Semua atom menyumbang elektron *All atoms contribute electrons*
  - Ikatan tunggal *Single bond*
  - Ikatan ganda dua *Double bond*
  - Ikatan ganda tiga *Triple bond*
  - membentuk *forms* → Sebatian kovalen *Covalent compound*
- Satu atom sahaja menyumbang elektron *Only one atom contributes electrons* → **Ikatan Datif** *Dative Bond*

Daya tarikan van der Waals antara molekul *Van der Waals forces between molecules*

- Molekul ringkas *Simple molecule*
- Molekul gergasi *Giant molecule*

Ikatan Hidrogen *Hydrogen Bond*

- Atom hidrogen / *Hydrogen atom*
- Atom nitrogen / *Nitrogen atom*
- Atom oksigen / *Oxygen atom*
- Atom fluorin / *Fluorine atom*

Ikatan Logam
Metallic Bond

Unsur logam *Metal elements*

elektron dinyahsetempatkan *electrons delocalised*

- Positive ion *Ion positif*
- Lautan elektron *Sea of electrons*

Positive ion + Lautan elektron → Daya tarikan elektrostatik *Electrostatic attraction force*

© Penerbitan Pelangi Sdn. Bhd.