

Misteri Serah Terima Elektron: Ikatan Ion di SMAN 1 Kluet Timur

Karya: Muhibuddin, S.Pd





IKATAN ION

IKATAN ION

KRETA

Betul!
Tapi kenapa
Na dan Cl bisa
menempel erat?

Atom
Natrium
(Na)

Groanin~



Berlebihan
1 Elektron
(Positif!)

Atom
Klorin
(Cl)

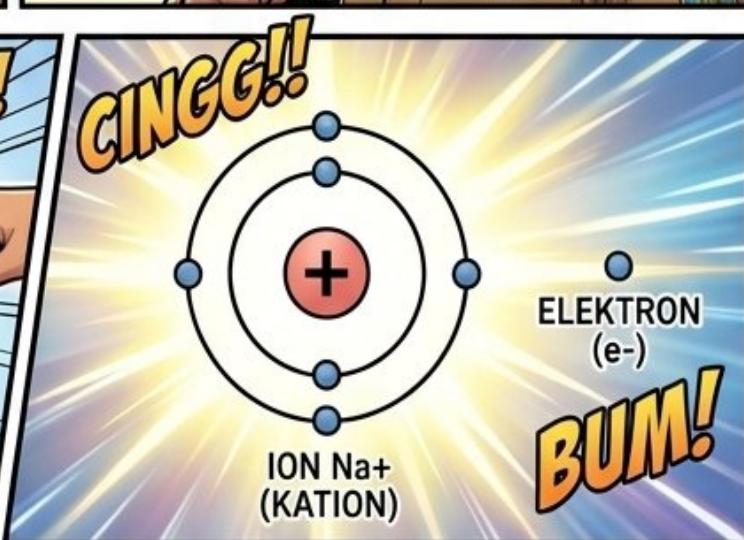
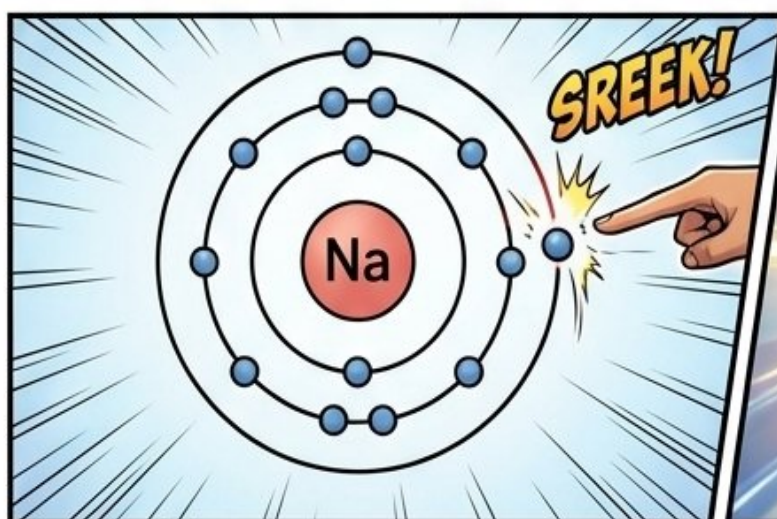
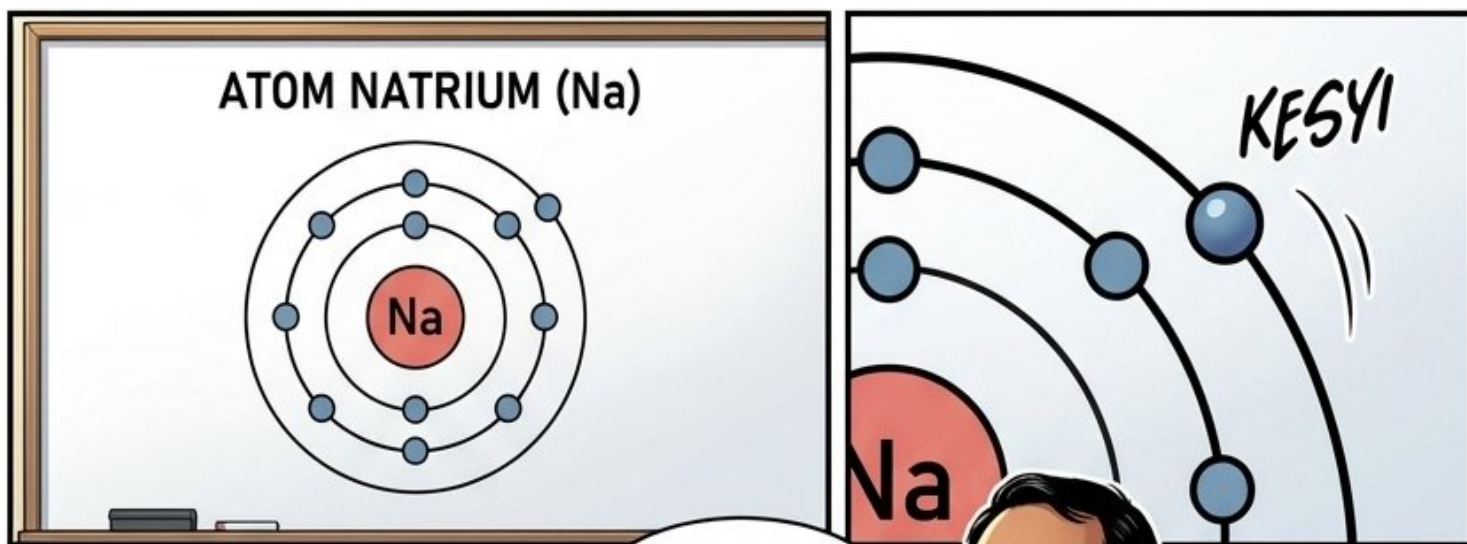
Butuh
1 Elektron
Lagi!
(Negatif!)

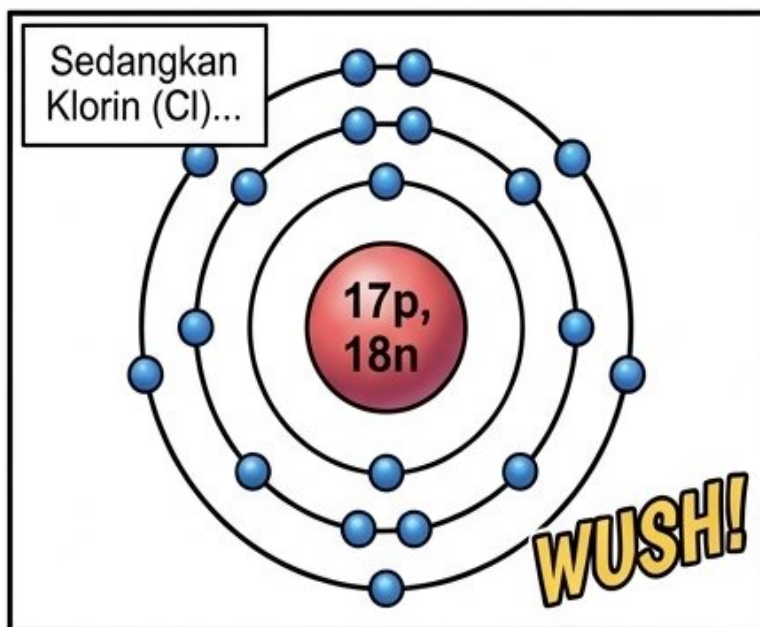


Ini karena
aturan OKTET!
Semua atom ingin
punya 8
elektron valensi
valensi biar
STABIL!



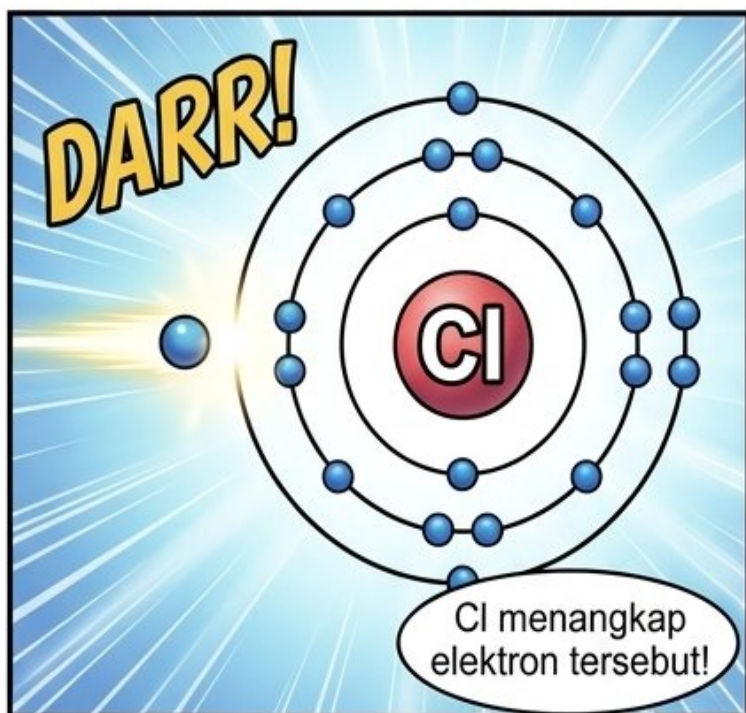
SREEET





Sedangkan Cl sangat haus akan satu elektron lagi! Sangat-sangat haus!

Atom Klorin (Cl)
17e⁻ (2, 8, 7)

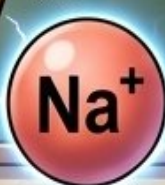


Perhatikan baik-baik, anak-anak!

IKATAN IONIK



ZZZT!



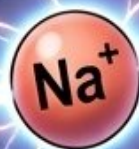
CRACKLE!

Ini lah intinya!
Positif dan Negatif akan saling tarik-menarik!

PAK MUHIB

TARIK!

KRA-KOW!



GAYA ATRAKSI

BZZZT-BAM!

Gaya tarik tak kasat mata ini disebut Gaya Elektrostatis.

Gaya tarik tak kasat mata ini disebut Gaya Elektrostatis.

Itulah kuncinya!

DUAARR!

GAYA ELEKTROSTATIK



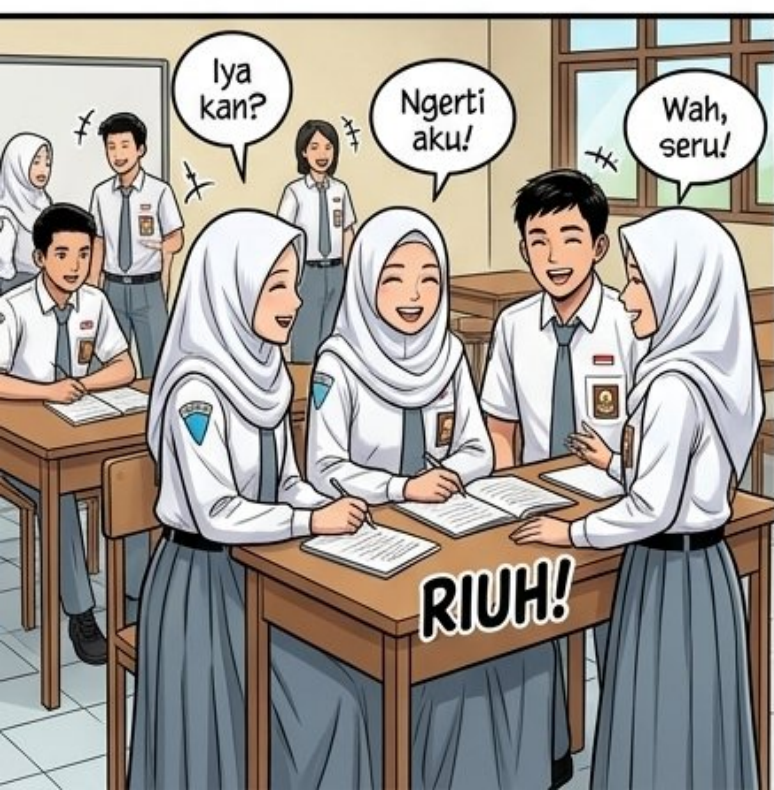
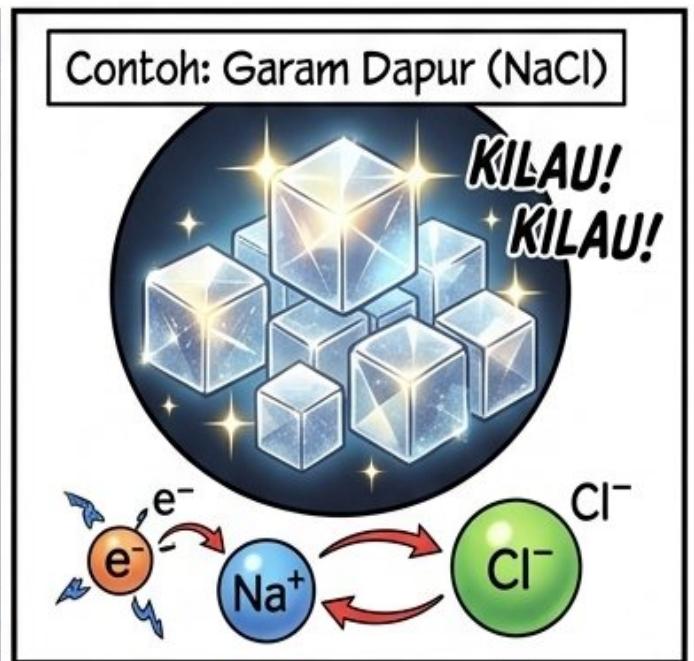
KOKOH!



IKATAN IONIK

Akhirnya terbentuklah ikatan ionik yang kokoh, seperti NaCl seperti NaCl (Garam Dapur)!

MENJADI SATU!

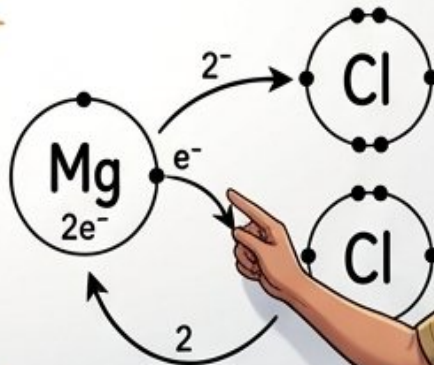


Sekarang, mari kita lihat contoh lainnya, seperti Magnesium Klorida (MgCl_2).

SFX

TAKK

Magnesium Klorida (MgCl_2)



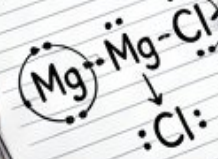
Serah Terima Elektron

Ooh... gitu, Pak. Ngerti, ngerti!

*MANUT

*MANUT

Precisely in the Lewis structure of MgCl_2 .



• Mula-mula sorokan
• Mula-mula kerpulauan elektron.

Lanjut terus ya. Kalau ada yang bingung, tanya saja.

STEP

STEP

CEK

*JRENG

SEMANGAT

Ingat, tujuan mereka hanya satu: Menjadi **STABIL!**



Ilmu Kimia adalah ilmu tentang hubungan yang harmonis.

Bersambung...