



Shielding effect

pranjoto utomo

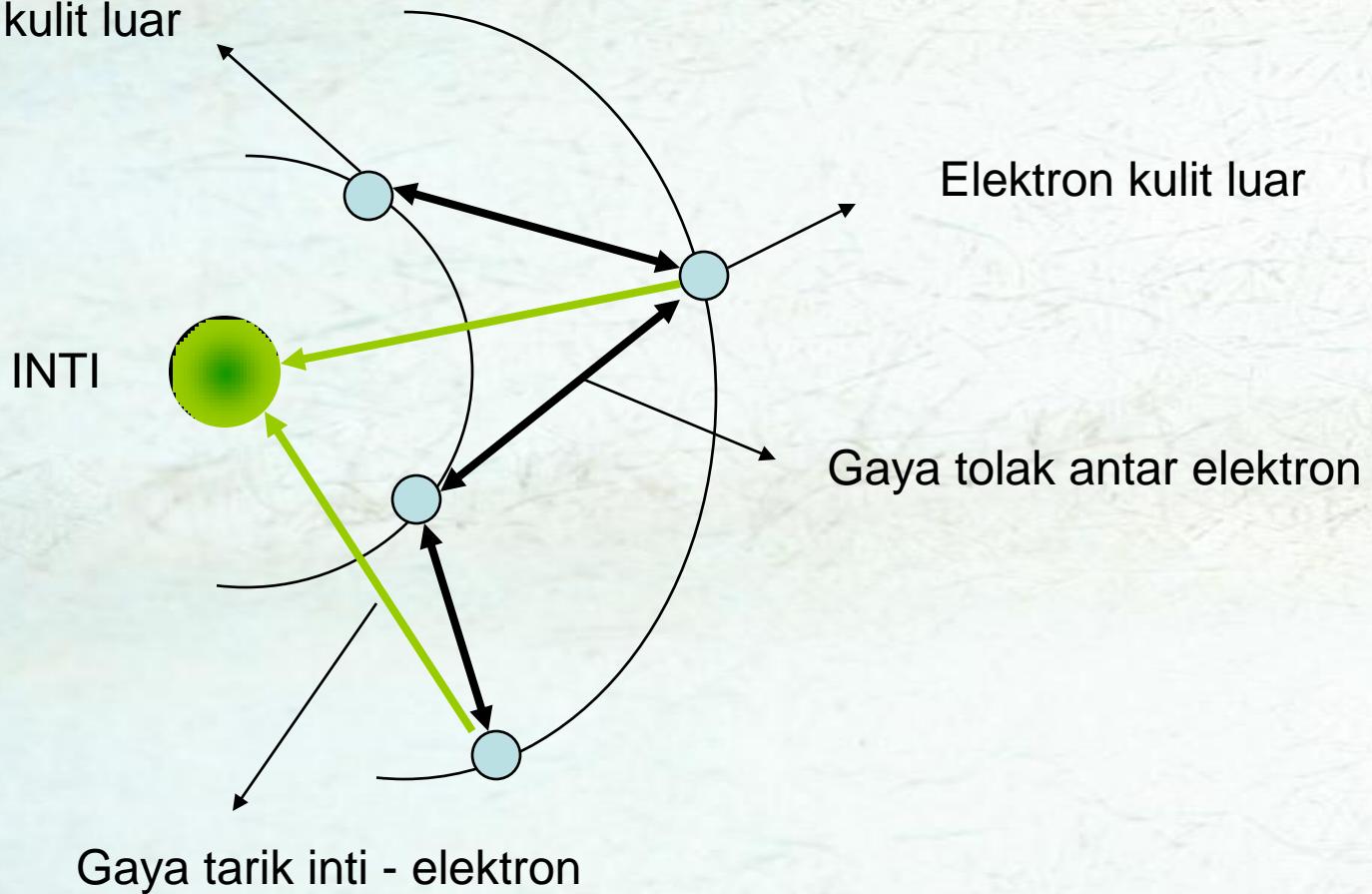
Problem:



- Cr, Mo and W locate in the same group (group 6 or group VIB)
- Radius of:
 - ${}_{24}^{+}\text{Cr}$ = 128 pm
 - ${}_{42}^{+}\text{Mo}$ = 139 pm
 - ${}_{74}^{+}\text{W}$ = 139 pm
- Explain the radius phenomena of this group.

EFEK PERISAI (SHIELDING EFFECT)

Elektron kulit luar



- Shileding effect:
 - Attraction of nuclei to electron in inner shell different to those outer shell
 - Inner shell electron obstruct the attraction of nuclei to outer shell electron
 - Inner shell electron give shielding (screening) effect





- Attraction of nuclei to outer shell electron = nuclei effective charge
- Attraction of nuclei to outer shell electron less than nuclei charge.

$$Z_{\text{eff}} = Z^* = Z - s$$

– $Z_{\text{eff}} = Z^* =$ muatan efektif inti

– Z = muatan inti

– s = konstanta perisai/penyaringan

- Aturan Slater

- e^- di kulit yang sama memberikan efek perisai sebesar 0,35
- e^- di kulit lebih dalam memberikan efek perisai sebesar 0,85
- e^- di kulit lebih dalam lagi memberikan efek perisai sebesar 1,00





- $s = (1,00 \times N_2) + (0,85 \times N_1) + (0,35 \times N_0)$
 - N_0 = $\sum e^-$ valensi lain di kulit terluar yang sama
 - N_1 = $\sum e^-$ di kulit lebih dalam ($n-1$)
 - N_2 = $\sum e^-$ di kulit lebih dalam lagi ($n-2$)

- Contoh 1
- Atom ber-elektron 1 (${}_1\text{H}$)
 - $N_0 = 0$ (tidak ada elektron valensi lain di kulit yang sama)
 - $N_1 = 0$ (tidak ada kulit lebih dalam)
 - $N_2 = 0$ (tidak ada kulit lebih dalam lagi)

- Sehingga

- $$- s = (1,00 \times 0) + (0,85 \times 0) + (0,35 \times 0)$$
$$- Z_{\text{eff}} = Z^* = Z - s$$
$$= 1 - 0$$
$$= 1$$

Jadi muatan efektif inti yang diterima e pada atom hidrogen = muatan inti = 1



- Contoh 2:
- Atom helium ($_2\text{He}$)
 - $N_0 = 1$
 - $N_1 = 0$
 - $N_2 = 0$
 - Maka $s = (0,35 \times 1) = 0,35$
 - Sehingga
 - muatan efektif inti yang dialami oleh e^- valensi pada atom He adalah $2 - 0,35 = 1,65$
 - e^- memberikan efek perisai sebesar 0,35
 - e^- mengurangi muatan inti yang diterima e^- valensi sebesar 0,35



- ${}_{29}^{\text{Cu}} = 1s^2 \ 2s^2 \ 2p^6 \ 3s^2 \ 3p^6 \ 3d^{10} \ 4s^1$
- Untuk e⁻ di kulit 4s
 - s = (0 x 0,35) = 0 (tdk ada e⁻ lain)
- Untuk e⁻ di kulit 3 (kulit lebih dalam)
 - s = (18 x 0,85) = 15,3
- Untuk e⁻ di kulit 2 (kulit lebih dalam lagi)
 - s = (10 x 1,00) = 10
- $s = (1,00 \times N_2) + (0,85 \times N_1) + (0,35 \times N_0)$
 $= 10 + 15,3 + 0 = 25,3$
- $Z^* = 29 - 25,3 = 3,7$





Estimation of Z_{eff}

- Each electron in an atom feels another Z_{eff} !
Write the electron configuration in this way:

(1s) (2s 2p) (3s 3p) (3d) (4s 4p) (4d) (4f) (5s 5p) (5d) (5f)

s and p electrons:

$s=0.35$ for each el. in
the same group

$s=0.85$ for each el. in
the $(n-1)$ group

$s=1$ for all el. in lower
groups

d and f electrons:

$s=0.35$ for each el. in
the same group

$s=1$ for all el. in lower
groups



- $^{24}_{\text{Cr}}$: $[\text{Ar}] \ 3d^5 4s^1$
- $^{42}_{\text{Mo}}$: $[\text{Kr}] \ 4d^5 \ 5s^1$
- $^{74}_{\text{W}}$: $[\text{Xe}] \ 4f^{14} \ 5d^4 \ 6s^2$
- Untuk Cr
 - $S = (0 \times 0,35) + (13 \times 0,85) + (10 \times 1,0)$
 $= 0 + 11,05 + 10 = 21,05$
 - $S^* = 24 - 21,05 = 2,95$



- Untuk Mo

- $S = (0 \times 0,35) + (1 \times 41) = 41$

- $S^* = 42 - 41 = 1$

- Untuk W

- $S = (1 \times 0,35) + (1 \times 72) = 72,35$

- $S^* = 74 - 72,35 = 1,65$



- Muatan inti efektif:
 - Cr = 2,95 → elektron tertarik dengan kuat ke arah inti sehingga jari-jarinya menjadi relatif kecil
 - Mo = 1 → elektron tertarik dengan tidak terlalu kuat ke arah inti sehingga jari-jarinya menjadi agak besar , sehingga jari-jari Mo lebih kecil dibandingkan Cr.



– $W = 1,65 \rightarrow$ elektron tertarik ke arah inti lebih kuat dibanding Mo sehingga jari-jarinya lebih kecil. Tetapi karena pada dasarnya ukuran W lebih besar dibanding Mo, maka pengaruh tarikan inti (muatan efektif inti) yang diterima elektron terluar menyebabkan jari-jari W relatif sama dengan Mo