

LATIHAN SOAL...

- unsur yang ada di alam berusaha stabil dengan menjadi golongan VIIIA yaitu memiliki elektron valensi sebanyak  atau 
- unsur golongan IA memiliki elektron valensi sebanyak  dan memiliki kecenderungan untuk  elektron dan menjadi ion 
- golongan yang termasuk dalam kecenderungan melepas 1 elektron adalah golongan 
- golongan yang termasuk dalam kecenderungan melepas 2 elektron adalah golongan 
- golongan yang termasuk dalam kecenderungan melepas 3 elektron adalah golongan 
- unsur golongan VIIA memiliki elektron valensi sebanyak  dan  memiliki kecenderungan untuk  elektron dan menjadi ion
- golongan yang termasuk dalam kecenderungan mengikat 1 elektron adalah 
- golongan yang termasuk dalam kecenderungan mengikat 2 elektron adalah 
- golongan yang termasuk dalam kecenderungan mengikat 3 elektron adalah 
- ikatan ion terjadi karena  elektron
- ikatan ion terjadi antara golongan  .  .  dengan  .  . 
- 20 Ca dan 9F Jika berikatan akan membentuk senyawa 
- 13 Al dengan 17 Cl jika berikatan akan membentuk senyawa 
- 7N dengan 8 O jika berikatan akan membentuk senyawa 