

LATIHAN SOAL...

- unsur yang ada di alam berusaha stabil dengan menjadi golongan VIIA 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