

Teori Kimia Dasar

b. Oksidasi-Reduksi sebagai Pelepasan dan Penerimaan Elektron

- Oksidasi adalah pelepasan elektron.
- Reduksi adalah penyerapan elektron.
- Oksidator = menangkap elektron; mengalami reduksi.
- Reduktor = melepas elektron; mengalami oksidasi.

Ca + S → Ca²⁺ + S²⁻

Reduktor Oksidator Hasil oksidasi Hasil reduksi

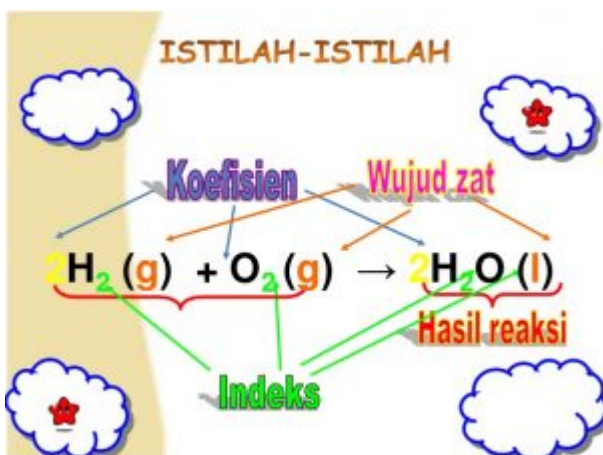
Oksidasi Reduksi

END

LARUTAN ELEKTROLIT DAN KONSEP REDOKS

LARUTAN ELEKTROLIT DAN KONSEP REDOKS [latex] [preamble+] \usepackage{chemmacros} [/preamble] \noindent \ch{N2 \gas{}} + 3 H2 \gas{} ->2 NH3 \gas{} } ...

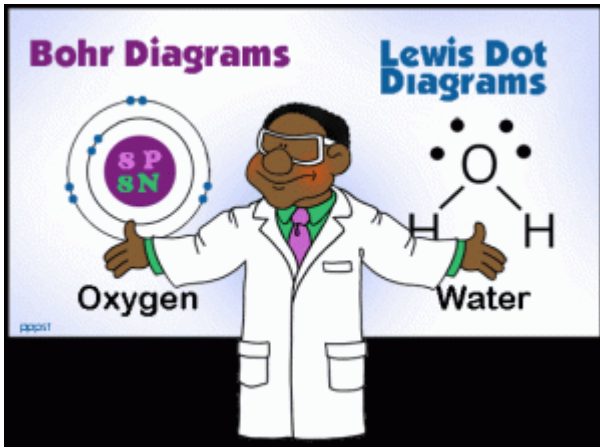
[Read More](#)



Stoikimiometri

Membahas tentang hubungan massa antar unsur dalam suatu senyawa (stoikimetri senyawa) dan antar zat dalam suatu reaksi kimia (stoikimetri reaksi) ...

[Read More](#)



lewis structure

```
[latex] [preamble+] \usepackage{lewis} \usepackage{bohr}
[/preamble] \lewis{Cl}{.}{*}{*}{*}{*}{*}{*}{*}{*} [/latex] ...
```

[Read More](#)



IKATAN KIMIA

Definisi Ikatan Kimia: Adalah ikatan yang terjadi antar atom atau antar molekul dengan cara sebagai berikut : atom yang 1

...

[Read More](#)

Golongan																		
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VII	VIII	IX	X	XI	XII	13	14	15	16	17	18	
1	2											3	4	5	6	7	8	9
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar	
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	
Fr	Ra	Ac	Rf	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Uub	Uut	Uuq	Uup	Uuh	Uuq	Uuo		

	56	58	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Lantanida	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Aktinida	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

Legen: Logam (Kuning), Non-Logam (Hijau), Metaloid (Biru), Gas Rupa (Merah)

[PERKEMBANGAN SISTEM PERIODIK UNSUR](#)

A PERKEMBANGAN SISTEM PERIODIK UNSUR Pengelompokan atas dasar Logam dan Non Logam Dikemukakan oleh Lavoisier Pengelompokan ini masih sangat sederhana, ...

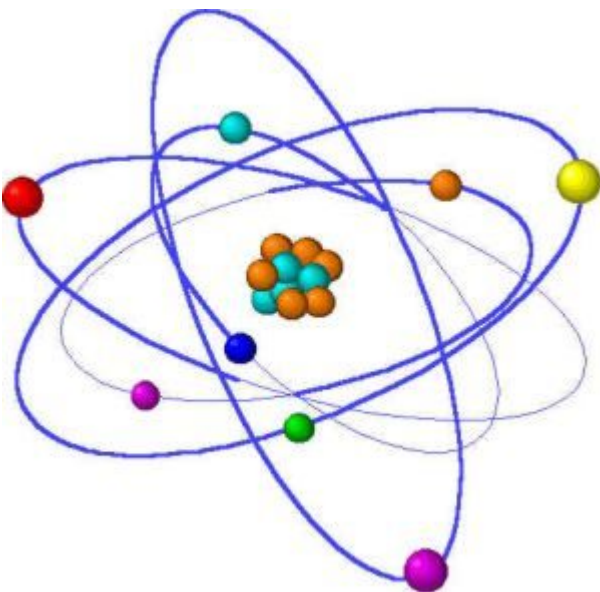
[Read More](#)



[BERKENALAN DENGAN ILMU KIMIA](#)

A Ruang Lingkup Ilmu Kimia Definisi : Secara singkat, Ilmu Kimia adalah ilmu rekayasa materi yaitu mengubah suatu materi menjadi ...

[Read More](#)



[Struktur atom](#)

A PARTIKEL MATERI Bagian terkecil dari materi disebut

partikel. Beberapa pendapat tentang partikel materi : Menurut Democritus, pembagian materi bersifat ...

[Read More](#)



Kalor

energi kalor perubahan suhu benda Kalor adalah suatu bentuk energi yang secara alamiah dapat berpindah dari benda yang suhunya ...

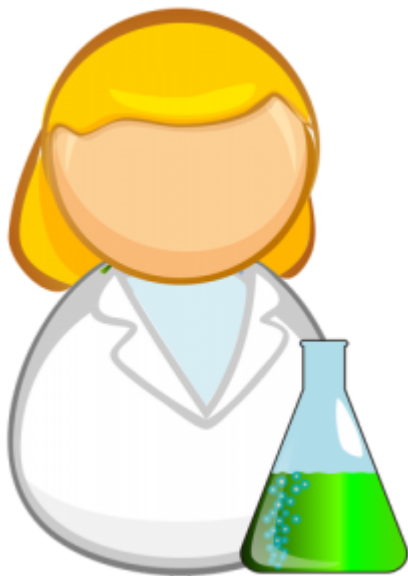
[Read More](#)



Atom ion dan molekul

ATOM, ION DAN MOLEKUL TEORI ATOM Menurut Democritus, materi tersusun dari partikel-partikel kecil yang disebut atom. Sedangkan menurut John Dalton, ...

[Read More](#)



Kinerja Ilmiah

Kinerja Ilmiah A Kerja Ilmiah Jika seseorang ingin mengetahui sesuatu melalui pengamatan, tidak akan berhasil baik apabila pengamatan yang dilakukan ...

[Read More](#)



Reaksi kimia

Reaksi kimia A Persamaan Reaksi Persamaan reaksi menggambarkan reaksi kimia yang terdiri atas rumus kimia pereaksi dan hasil reaksi disertai ...

[Read More](#)



Perubahan zat

Perubahan zat A Sifat Zat Sifat fisika Zat memiliki ciri khas masing-masing. Kawat tembaga dapat kamu bengkokkan dengan mudah, sedangkan ...

[Read More](#)



Konsep Zat

Konsep Zat A Wujud Zat Zat adalah sesuatu yang menempati ruang dan memiliki massa. Apakah benda-benda memerlukan tempat? Misal tersedia ...

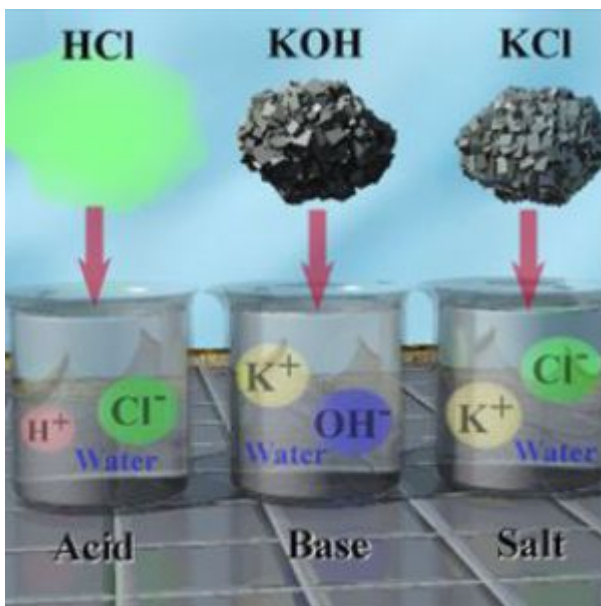
[Read More](#)



Klasifikasi Materi

Klasifikasi Materi A Unsur Unsur adalah zat tunggal yang tidak dapat diuraikan lagi menjadi zat lain dengan reaksi kimia biasa ...

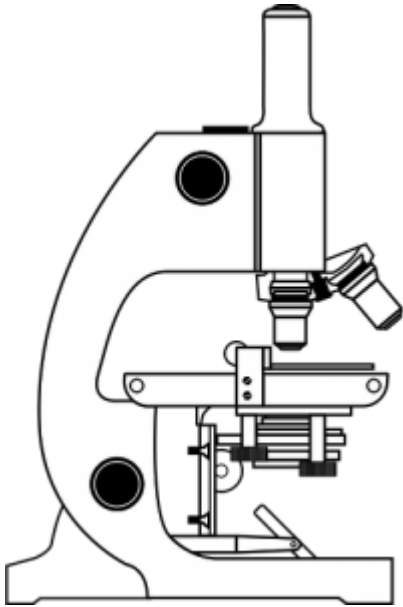
[Read More](#)



Asam Basa dan Garam

Asam Basa dan Garam A Sifat Asam, Basa, dan Garam Sifat asam Buah-buahan yang masih muda pada umumnya berasa masam ...

[Read More](#)



Pengukuran

Pengukuran A Pengertian Pengukuran Pengukuran merupakan kegiatan membandingkan suatu besaran yang diukur dengan alat ukur yang digunakan sebagai satuan. B ...

[Read More](#)