

## MỤC LỤC TRA CỨU

	<i>Trang</i>			
<b>A</b>		Hidro peroxit	164, 166	Oxi
Ái lực electron	50	Hidro sunfua	174, 175, 176	nhóm oxi
Anion	67	Hiệu độ âm điện	86, 87	cấu tạo, tính chất, điều chế
Anot	125, 162	Hoà trị	53, 88	ứng dụng
Axit:		Họ Lantan	41	158, 159, 160, 161, 162
bromhidric	141	Họ Actini	41	163, 164
clohidric	126, 127, 128	<b>I</b>		Ô nguyên tố
iobhidric	138	Ion	67	36
iotidric	144	Ion đa nguyên tử	68	<b>P</b>
sunfuhidric	174	Ion đơn nguyên tử	68	Phân lớp electron
sunfuric	182, 183, 184, 185	Ion	143	Phản ứng hoá hợp
sunfurơ	179	<b>K</b>		Phản ứng một chiều
<b>B</b>		Khối lượng		Phản ứng thuận nghịch
Bán kính ion	118	electron	6	Phản ứng phân huỷ
Bán kính nguyên tử	45, 118, 156	proton	6	Phản ứng thế
Bảng tuần hoàn	36, 41	nơtron	6	Phản ứng trao đổi
Bát tử (quy tắc)	66	nguyên tử	7, 8	Phản ứng thu nhiệt
Brom	140, 141, 142	Kích thước		Phản ứng tỏa nhiệt
<b>C</b>		hạt nhân	7	Phản ứng oxi hoá - khử
Cation	67	nguyên tử	7	100, 101, 102
Catot	125, 162	electron	7	Phóng xạ
Cân bằng hoá học	204	proton	7	Phương trình nhiệt hoá học
Cân bằng trong hệ dị thể	207	Kim cương (tinh thể)	83	108, 109
Cân bằng trong hệ đồng thể	206	Khí hiêm	32	<b>Q</b>
Cấu hình electron		Kh hiệu nguyên tử	10	Quả tinh khử
nguyên tử	30, 31, 33, 42, 43	<b>L</b>		Quả tinh oxi hoá
Chất khử	100	Lai hoá	76, 77, 78	Quy tắc bát tử
Chất oxi hoá	100	Liên kết ba	80	66
Chất xúc tác	201, 212	Liên kết bội	80	Quy tắc Hun
Chuyển dịch cân bằng hoá học	209	Liên kết cho - nhận	73	29
Chu kì	37	Liên kết cộng hoá trị	71	<b>R</b>
Clo	120	Liên kết cộng hoá trị có cực	72	Rơ-đơ-pho
Clorua (ion)	129	Liên kết cộng hoá trị không cực	72	6
Clorua vôi	132	Liên kết đôi	79	<b>S</b>
Clorat	133	Liên kết đơn	79	Số đơn vị điện tích hạt nhân
Công thức cấu tạo	71, 72, 73	Liên kết ion	67, 68, 69	9
Công thức electron	71, 72, 73	Liên kết kim loại	91, 92	Số orbital nguyên tử:
Cộng hoá trị	88	Liên kết pi ( $\pi$ )	79	• trong một lớp electron
<b>Đ</b>		Liên kết xích ma ( $\sigma$ )	79	24
Điện phân	124, 132, 162	Lớp electron	23	24
Điện hoá trị	88	Lưu huỳnh	168, 169, 170, 171	Số hiệu nguyên tử
Điện tích	5, 6, 9	Lưu huỳnh đioxit	178, 179, 180	10
electron	6	Lưu huỳnh trioxit	181	9
nơtron	6	<b>M</b>		Số oxi hoá
proton	6	Men-đê-lê-ê-p	39, 40	89
hạt nhân	9	Mức năng lượng của orbital		185
Độ âm điện	47	trong nguyên tử	26	176
Đồng vị	12	Muối lợ	146	176
<b>E</b>		Muối hỗn tạp	133	Sự khử
Electron	4	<b>N</b>		Sự oxi hoá
Electron hoá trị	36	Năng lượng ion hoá	46	100
<b>F</b>		Natri clorua	129	100
Flo	137	Nhiệt phân ứng	108, 109	T
Freon	138	Nguyên lí Lê Sa-tơ-Hê	211	Thành phần cấu tạo của
<b>G</b>		Nguyên lí Pau-li	27	nguyên tử
Góc liên kết	76, 77	Nguyên lí vòng bên	28	4, 5, 6
<b>H</b>		Nguyên tố hoá học	9	163, 168
Halogen	116, 117, 118, 119	Nguyên tử khối	13	Tính chất:
Hằng số cân bằng	206, 207	Nguyên tử khối trung bình	13	• tinh thể kim loại
Hạt nhân nguyên tử	5, 9	Nhóm nguyên tố	38	• tinh thể phân tử
Hệ dị thể	207	Nước do	120	• tinh thể nguyên tử
Hệ đồng thể	206	Nước Gla-ven	132	83
Hidro bromua	141	<b>O</b>		51
Hidro florua	138	Orbitan nguyên tử	18, 22	51
Hidro iotua	144	Oleum	185	Tốc độ phản ứng hoá học
				Tốc độ trung bình của phản ứng
				196
				197
				<b>X</b>
				Xen phi
				các orbital nguyên tử
				73, 74, 75
				Xen phi trực và xen phi bên
				79
				Xúc tác (chất)
				201
				<b>Y</b>
				Ý nghĩa của bảng tuần hoàn
				56
				Ý nghĩa của phản ứng
				oxi hoá - khử
				102
				Ý nghĩa của tốc độ phản ứng
				và cân bằng hoá học
				212
				<b>Z</b>
				Z (số hiệu nguyên tử
				số đơn vị điện tích hạt nhân)
				9, 10