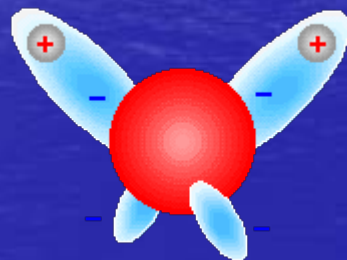


CÁC SLIDE ĐIỆN TỬ DÙNG TRONG GIẢNG DẠY

*CÁC LỚP NĂNG LƯỢNG
và
CÁC PHẦN LỚP*



Copyright © 2005 Hóa Học Việt Nam, all rights reserved
Permission is granted for personal and educational use only.
Commercial copying is prohibited.

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Các lớp năng lượng

- Ất hẳn các bạn học sinh đã làm quen với khái niệm lớp năng lượng trong chương trình hóa học lớp 10 chương trình cải cách giáo dục
- Bạn cần biết các lớp năng lượng 1,2,3,4

Lớp trong cùng lớp $n=1$ có năng lượng thấp nhất và nằm gần hạt nhân nguyên tử nhất.

các lớp năng lượng và các phân lớp

Các phân lớp

- Ngoài lớp năng lượng chính còn có các phân lớp bên trong nữa
- Các lớp năng lượng chính khác nhau có chứa các phân lớp khác nhau.

Có 4 loại phân lớp là :s, p, d, f

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2				

các lớp năng lượng và các phân lớp

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	
	p			

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	
	p	3		

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	
	p	3	6	

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3				

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính	
1	s	1	2	2	
2	s	1	2	8	
	p	3	6		
3	s	1	2	18	
	p	3	6		
4				32	

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d			
4				32

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4	s	1	2	32
	p	3	6	
	d	5	10	
	f	7	14	

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4	s	1	2	32
	p	3	6	
	d	5	10	
	f	7	14	

các lớp năng lượng và các phân lớp

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính	
1	s	1	2	2	
2	s	1	2	8	
	p	3	6		
3	s	1	2	18	
	p	3	6		
	d	5	10		

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4				

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4	s	1	2	
	p	3	6	
	d	5	10	

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4	s	1	2	
	p	3	6	
	d	5	10	
	f			

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4	s	1	2	
	p	3	6	
	d	5	10	
	f	7		

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4	s	1	2	32
	p	3	6	
	d	5	10	
	f	7	14	

các LỚP NĂNG LƯỢNG và các PHÂN LỚP

Lớp năng lượng chính	Các phân lớp	Số cặp electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong phân lớp	Số electron tối đa trong lớp chính
1	s	1	2	2
2	s	1	2	8
	p	3	6	
3	s	1	2	18
	p	3	6	
	d	5	10	
4	s	1	2	32
	p	3	6	
	d	5	10	
	f	7	14	