





- Silicon in the Periodic Table
- Natural compounds of Silicon
- Traditional uses
- Modern Silicon chemistry
- Semiconductors and the Silicon Chip
- Solar cells

Main-Group Elements												Main-Group Elements p Subshell fills						
						— Atomic number — Symbol										~	18 VIIIA	
1	H 1s <sup>1</sup>	IA		Valence-shell configuration									IIIA	IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	He
2	3 Li 2s <sup>1</sup>	4 Be 2s <sup>2</sup>		Transition Metals d Subshell fills										6 C 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	7 N 2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	8 O 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	9 F 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	10 Ne 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>
3	11 Na 3s <sup>1</sup>	12 Mg 35 <sup>2</sup>	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8	9 VIIIB	10	11 IB	12 IIB	13 Al 3s <sup>2</sup> 3o <sup>1</sup>	14 Si 3e <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	15 P 3s <sup>2</sup> 3o <sup>3</sup>	16 S 3s <sup>2</sup> 3o <sup>4</sup>	17 Cl 3s <sup>2</sup> 3o <sup>5</sup>	18 Ar 3s <sup>2</sup> 3d <sup>4</sup>
eriod 4	19 K	20 Ca	21 Sc 3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup>	22 Ti 3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup>	23 V 30 <sup>0</sup> 4s <sup>2</sup>	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
ط 5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	57 La*	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 TI	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 87 Fr 7s <sup>1</sup>	88 Ra 7s <sup>2</sup>	89 Ac** 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	50*65* 104 Db 60*75*	50°6s° 105 JI 60°7s <sup>2</sup>	50°65° 106 Rf 60°75 <sup>2</sup>	50°6s* 107 Bh 6d*7s <sup>2</sup>	5d*6s* 108 Hn 6d*7s <sup>2</sup>	5d'6s <sup>2</sup> 109 Mt 6d <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	Inr	er-Tra	nsition	Metals	6 <i>8</i> *6 <i>p</i> *	8s'6p'	6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	6s*6p*	6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>
٩	*Lanthanides 58 59 60 6 *Lanthanides Ce Pr Nd P								62 Sm 4/*6s2	63 Eu 4/ <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	64 Gd 4f <sup>2</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	65 Tb 4/*6s2	66 Dy 41 <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	67 Ho 41 <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	68 Er 4/ <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	69 Tm 4/ <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	70 Yb 4/ <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	71 Lu 4/ <sup>4</sup> 5d <sup>1</sup> 6d <sup>2</sup>
**Actinides 90 9 Th P 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup> 5l <sup>2</sup> 6						91 Pa 5/ <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	92 U 5/ <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	93 Np 5/*6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	94 Pu 5/*75 <sup>2</sup>	95 Am 5/ <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	96 Cm 5/ <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	97 Bk 5/ <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	98 Cf 5/**7s <sup>2</sup>	99 Es 5/ <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup>	100 Fm 5/ <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	101 Md 5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	102 No 5/14782	103 Lr 5/ <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>
	М	etal																
	M	etalloi	d															
		onmet	al															

#### SILICON & ITS NEIGHBOURS

	13	14	15	16	17	H
	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	1
	5	6	7	8	9	1
	B	C	N	0	F	N
	2s <sup>2</sup> 2o'	2s <sup>2</sup> 2o <sup>2</sup>	25 <sup>2</sup> 20 <sup>3</sup>	2s <sup>2</sup> 20 <sup>4</sup>	2s <sup>2</sup> 20 <sup>5</sup>	26 <sup>2</sup>
-	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	1 A 202
2	31	32	33	34	35	35
	Ga	Ge	As	Se	Br	38
5	49 In	48°40 50 Sn	45-4p 51 Sb	48*40* 52 Te	45°4p 53 I	45' 5 X
y².	55 <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>	5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>	55 <sup>2</sup> 57 <sup>2</sup>	55'50'	55 <sup>2</sup> 50 <sup>5</sup>	5s <sup>2</sup>
	81	82	83	84	85	8
	TI	Pb	Bi	Po	At	R
8	6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup>	6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup>	6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup>	6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup>	6.52

W. Alak

#### Atomic Model (Magnesium)



Main-Group Elements												Main-Group Elements p Subshell fills						
						— Atomic number — Symbol										~	18 VIIIA	
1	H 1s <sup>1</sup>	IA		Valence-shell configuration									IIIA	IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	He
2	3 Li 2s <sup>1</sup>	4 Be 2s <sup>2</sup>		Transition Metals d Subshell fills										6 C 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	7 N 2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	8 O 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	9 F 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	10 Ne 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>
3	11 Na 3s <sup>1</sup>	12 Mg 35 <sup>2</sup>	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8	9 VIIIB	10	11 IB	12 IIB	13 Al 3s <sup>2</sup> 3o <sup>1</sup>	14 Si 3e <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	15 P 3s <sup>2</sup> 3o <sup>3</sup>	16 S 3s <sup>2</sup> 3o <sup>4</sup>	17 Cl 3s <sup>2</sup> 3o <sup>5</sup>	18 Ar 3s <sup>2</sup> 3d <sup>4</sup>
eriod 4	19 K	20 Ca	21 Sc 3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup>	22 Ti 3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup>	23 V 30 <sup>0</sup> 4s <sup>2</sup>	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
ط 5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	57 La*	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 TI	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 87 Fr 7s <sup>1</sup>	88 Ra 7s <sup>2</sup>	89 Ac** 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	50*65* 104 Db 60*75*	50°6s° 105 JI 60°7s <sup>2</sup>	50°654 106 Rf 60°752	50°6s* 107 Bh 6d*7s <sup>2</sup>	5d*6s* 108 Hn 6d*7s <sup>2</sup>	5d'6s <sup>2</sup> 109 Mt 6d <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	Inr	er-Tra	nsition	Metals	6 <i>8</i> *6 <i>p</i> *	8s'6p'	6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	6s*6p*	6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>
*Lanthanides 58 59 60 6 *Lanthanides Ce Pr Nd P								61 Pm 4/ <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>	62 Sm 4/*6s2	63 Eu 4/ <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	64 Gd 4f <sup>2</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	65 Tb 4/ <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	66 Dy 41 <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	67 Ho 41 <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	68 Er 4/ <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	69 Tm 4/ <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	70 Yb 4/ <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	71 Lu 4/ <sup>4</sup> 5d <sup>1</sup> 6d <sup>2</sup>
**Actinides 90 9 Th P 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup> 5l <sup>2</sup> 6						91 Pa 5/ <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	92 U 5/ <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	93 Np 5/*6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	94 Pu 5/*75 <sup>2</sup>	95 Am 5/ <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	96 Cm 5/ <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	97 Bk 5/ <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	98 Cf 5/**7s <sup>2</sup>	99 Es 5/ <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup>	100 Fm 5/ <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	101 Md 5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	102 No 5/14782	103 Lr 5/ <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>
	М	etal																
	M	etalloi	d															
		onmet	al															

## Natural compounds of silicon

- Sand and clay
- Minerals such as talc, mica, feldspar, nepheline, olivine, vermiculite, perlite asbestos kaolinite and zeolites.
- Gemstones opal, amethyst, peridot.



#### Traditional uses of silicon compounds

- Glass from sand (silica)
- Ceramics from kaolinite
- Silica Gel dessicant
- Moissanite Silicon Carbide abrasive
- Building materials

## Modern Silicon Chemistry

- Silicon aerogel, fumed-silica, silica fume
- Metal alloys
- Organosilicon compounds
- Silicides
- Silicones and Silanes
- Synthetic Zeolites

#### **ORGANOSILICON COMPOUNDS**

## SILICONES

Inert, heat-resistant, rubber-like polymers

Gaskets and seals, greases and oils, coatings (hydrophobic), bakeware and moulds, drycleaning and de-foaming, smartphone / tablet cases, toys (sillyputty)



Frederick Kipping



**ZEOLITES** 





Micro-porous crystals Catalysts, surfactants (washing powder etc.), air-conditioning, water-purification

- and fringe medicine!

**Richard Barrer** 



# SILICON AND

## SEMICONDUCTORS

## **Mono-crystalline Silicon**

- and Doping



















#### LAYERS OF A SILICON INTEGRATED CIRCUIT



### Forms of crystalline silicon

Metallurgical grade - alloys

Monocrystalline

- electronics

- Polycrystalline
- UMG
- Porous silicon

- electronics & solar panels
- solar panels
- opto-electronics

