## Supernova Neutrinos and Nucleosynthesis

Yong-Zhong Qian University of Minnesota

Neutrinos & Dark Matter 2009 September 2, 2009







#### The Energy from Radioactivity in SN1987A

- Early Light Curve Dominated by <sup>56</sup>Ni and <sup>57</sup>Co Radioactivity (Gamma-Ray Lines Detected by SMM and OSSE, respectively)
- Late Light Curve Power Source Unknown: ~10<sup>-4</sup> M<sub>o</sub> of <sup>44</sup>Ti? Pulsar?
- Detection by INTEGRAL Possible, if <sup>44</sup>Ti Source





Tominaga et al. (2007)

normal SNe  $M \sim 12-25 M_{\odot}$ 

 $\frac{\rm HNe}{M\sim 25\text{--}50\,M_{\odot}}$ 

faint SNe unimportant for nucleosynthesis

# **Periodic Table of Elements**

	1		2	3		4		5		6	7		8	9		10	)	11		12	13		14	15		16		17		18	
1	1 Atomic # 1 H Hydrogen 1.00794 Name Atomic Mass			[	Solid			Γ			Metals					Nonme	ta	Is									: e um 12602	к			
2	3 Li Lithium 6.941	2 1 E Be 9J	Be eryllium 012182		Hg H	Liquid Gas				Alkali me	Alkaline earth me	La	anthano	ids	l ransitio metals	Poor me		Other nonmeta	Robie ga		5 B Boron 10.811	23	6 4 C Carbon 12.0107	7 N Nitrogen 14.0067	25	8 O Oxygen 15.9994	6	9 <b>F</b> Fluorine 18.9984032	<sup>2</sup> 7 10 Neo 20.1	e 797	K
3	11 Na Sodium 22.9897692	<sup>2</sup> 8 1 N 28 24	2 Ng 4.3050	[	Rf	Unkno	own				tals	Ac	ctinoids		J	tals		<u>s</u>	ISes		13 Aluminium 26.9815386	2 8 3	14 <sup>2</sup> 8 Si Silicon 28.0855	15 P Phosphorus 30.973762	2 8 5	16 S Sulfur 32.065	2 8 6	17 Cl Chlorine 35.453	Argo 39.9	<b>r</b> 201 148	K L M
4	19 K Potassium 39.0983	<sup>2</sup> 8 1 Ca 40	20 28 Ca 2 alcium 0.078	21 Sc Scandium 44.955912	2 8 9 2	22 <b>Ti</b> <sup>1</sup> <sup>1</sup> <sup>1</sup>	<sup>2</sup> 23 <sup>0</sup> <b>V</b> Vanadi 50.941	1 um 5	24 Cr Chron 51.996	2 8 13 1 1 1 31	25 Mn Manganese 54.938045	2 8 13 2	26 <sup>2</sup> Fe <sup>14</sup> <sup>14</sup> <sup>2</sup>	27 Co Cobalt 58.9331	2 8 15 2 95	28 <b>Ni</b> Nickel 58.6934	2 8 16 2	29 Cu Copper 63.546	2 8 18 1	30 2 <b>Zn</b> 2 Zinc 65.38	31 Ga Gallium 69.723	2 8 18 3	32 2 <b>Ge</b> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup></sup>	33 <b>As</b> Arsenic 74.92160	2 8 18 5	34 Se Selenium 78.96	2 8 18 6	35 Br Bromine 79.904	36 7 8 8 83.7	<b>r</b> <sup>18</sup> oton '98	K L M N
5	37 <b>Rb</b> Rubidium 85.4678	<sup>2</sup> <sup>8</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup>	18 28 <b>Sr</b> 28 18 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	39 Y Yttrium 88.90585	2 8 18 9 2 2 2	40 <b>Zr</b> <sup>1</sup> Zirconium 91.224	<sup>2</sup> 41 Niobiur 92.906	1 1 38	42 Molyb 95.96	2 8 18 13 1 denum	43 <b>TC</b> Technetium (97.9072)	2 4 18 14 1 F	44 28 Ru 15 Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.905	2 8 18 16 1 1 50	46 Pd Palladium 106.42	2 8 18 0	47 Ag Silver 107.8682	2 8 18 18	48 28 Cd 18 Cadmium 112.411	49 In Indium 114.818	2 8 18 18 3	50 28 <b>Sn</b> 18 118.710 28	51 <b>Sb</b> Antimony 121.760	2 8 18 18 5	52 Te Tellurium 127.60	2 8 18 18 6	53	54 Xen 131.	e 1	KLMNO
6	55 <b>CS</b> Caesium 132.905451	<sup>2</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup> <sup>18</sup>	i6 2 Ba 18 arium 2 37.327	57–71	1	72 Hf <sup>3</sup> Hafnium 178.49	<sup>2</sup> 73 <sup>2</sup> <b>Ta</b> Tantalu 180.94	1 3 1 788	74 W Tungs 183.84	2 8 18 32 12 12 12	75 <b>Re</b> Rhenium 186.207	2 8 18 32 13 2 13 2 1	76 28 0s 14 190.23	77 Ir Iridium 192.217	2 8 18 32 15 2	78 Pt Platinum 195.084	2 8 18 32 17 1	79 Au Gold 196.966569	2 8 18 32 18 1	80 2 Hg 18 Mercury 2 200.59	81 TI Thallium 204.3833	2 8 18 32 18 3	82 2 <b>Pb</b> 32 18 207.2 4	83 Bi Bismuth 208.98040	2 8 18 32 18 5	84 Polonium (208.9624)	2 8 18 32 18 6	85 At Astatine (209.9871)	86 R Rad (222	n 11 ion 12 2.0176)	KLMNOP
7	87 Fr Francium (223)	<sup>2</sup> <sup>8</sup> <sup>18</sup> <sup>32</sup> <sup>18</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>1</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>1</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup>	8 2 <b>Ra</b> 32 adium 8 26) 2	89–10	13	104 <b>Rf</b> <sup>1</sup> Ruhefordium <sup>1</sup> (261)	<sup>2</sup> 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	1 3 3 1	106 Seabo (266)	2 8 18 32 32 rgium 12 2	107 Bh Bohrium (264)	2 8 18 32 32 13 1 2 (	108 <sup>2</sup> Hs <sup>18</sup> Hassium <sup>14</sup> 277) <sup>2</sup>	109 Mt Meitnerii (268)	2 8 18 32 32 15 2	110 Ds Damstadiur (271)	2 8 18 32 32 m 17 1	111 Rg Roentgenium (272)	2 8 18 32 32 18 1	112 2 Ununbium (285) 12 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	113 Uut Ununtrium (284)	2 8 18 32 32 18 3	114 <b>Uuq</b> Uhunquadum (289) <sup>2</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>32</sup> <sup>32</sup> <sup>18</sup> <sup>4</sup>	115 Uup Ununpertium (288)	2 8 18 32 32 18 5	116 Uunhexium (292)	2 8 18 32 32 18 6	117 Uus Urunseptum	11 U Unu (294	8 uo noctium	KLMNOPQ
						For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.																									
					Periodic Table Design and Interface Copyright © 1997 Michael Dayah. http://www.ptable.com/ Last updated: May 27, 2008																										
	Pt	ab	ole			57 La <sup>1</sup> Lanthanum 138.90547	2 58 58 2 Cerium 140.11	1	59 Pr Praseco 140.90	2 8 18 21 9 mium 2 0765	60 Nd Neodymium 144.242	2 8 18 22 8 2 8 2 4 6	61 2 <b>Pm</b> 23 Promethium 2 (145)	62 Sm Samariu 150.36	2 8 18 24 8 2 8 2	63 Eu Europium 151.964	2 8 18 25 8 2	64 Gd Gadolinium	2 8 18 25 9 2	65 2 <b>Tb</b> 27 27 27 27 27 27 27 27 27 27	66 Dy Dysprosium 162.500	2 8 18 28 8 2	67 28 Ho 29 Holmium 164.93032	68 Er Erbium 167.259	2 8 18 30 8 2	69 Tm <sup>1</sup> <sup>1</sup> <sup>1</sup> <sup>1</sup> <sup>1</sup>	2 8 18 31 8 2	70 Yb <sup>11</sup> Ytterbium 173.054	<sup>2</sup> <sup>8</sup> <sup>8</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup>	U 32 tium 9668	New room with
		.co	m			89 Actinium (227)	<sup>2</sup> 90 <b>Th</b> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup>	1 3 1 806	91 Protac 231.03	2 8 18 32 20 tinium 9 3588	92 U Uranium 238.02891	2 8 18 32 21 9 2	93 28 Np 182 Neptunium 9 (237) 2	94 <b>Pu</b> Plutoniu (244)	2 8 18 32 24 m 2	95 <b>Am</b> Americium (243)	2 8 18 32 25 18 225 18 2	96 Cm <sup>Curium</sup> (247)	2 8 18 32 9 2	97 2 Bk 32 Berkelium 2 (247) 2	98 Cf Californium (251)	2 8 18 32 28 8 2	99 28 Es 182 Einsteinium 29 (252) 29	100 <b>Fm</b> Fermium (257)	2 8 18 32 30 8 2	101 Md Menddevium (258)	2 8 18 32 31 8 2	102 No Nobelium (259)	<sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup> <sup>2</sup>	3 r 3 rencium	Newwar

stars make "metals" after the big bang

Michael Dayah

For a fully interactive experience, visit www.ptable.com

michael@dayah.com

© 2007 Kris Koenig

observations of metal abundances by Keck, VLT, Subaru



Stellar sources for early chemical evolution massive stars  $M \gtrsim 8 M_{\odot} \Rightarrow \tau \lesssim 30 \text{ Myr}$ core-collapse SNe: neutron stars, black holes low- and intermediate-mass stars  $M \sim 1-8 M_{\odot}, \langle M \rangle \sim 2 M_{\odot} \Rightarrow \tau \sim 1 \text{ Gyr}$ AGB: s-process (A > 70), white dwarfs WDs in binaries: SNe Ia (Fe group, A ~ 56) CCSNe over 10 Gyr: ~1/3 of solar Fe early (first Gyr):  $[Fe/H] \lesssim -1.5$ 

#### Observations of Sr- & Ba-like elements (Westin et al. 2000; Hill et al. 2002)







## Summary of observations

- wide variations in the ratio of elements between different groups
- Ba-like elements decoupled from Fe-like elements
- there must be an Fe source producing no Sr or Ba



three distinct types of sources

#### Three types of core-collapse SNe for nucleosynthesis





 $M \sim 8-11 M_{\odot}$ low-mass SNe: NS

 $M \sim 12-25 M_{\odot}$  normal SNe: NS  $M \sim 25-50 M_{\odot}$  hypernovae (HNe): BH

#### Characteristics of stellar sources

sources	nucleosynthesis	remnants					
low-mass SNe	no Fe-like elements	NS					
normal SNe	Fe-like elements	NS					
HNe	Fe-like elements	BH					



in the neutrino-driven wind

(Woosley & Hoffman 1992)



#### Stellar sources for elements

sources	Fe-like elements	Sr-like elements	Ba-like elements				
low-mass SNe	No	Yes	Yes				
normal SNe	Yes	Yes	No				
HNe	Yes	No	No				



#### Interplay between supernova and neutrino Physics





progenitor dependences of neutrino flavor evolution

# density profile

positions and adiabaticity of MSW resonances modulation by shock propagation (Schirato & Fuller 2002) comparison with neutrino density: collective oscillations (Pantaleone 1992; Kostelecky & Samuel 1993; Duan et al. 2006-09: Raffelt & collaborators 2006-09)



## Example of 3-neutrino mixing including self-interaction neutronization burst from an O-Ne-Mg core-collapse SN







#### Other important issues

Convection, rotation, magnetic field asymmetry in explosion, neutrino emission & flavor evolution (Kneller, McLaughlin, & Brockman 2008)

how to put it all together?

self-consistent model of stellar evolution, core collapse, explosion, nucleosynthesis, neutrino emission & flavor evolution