

Name _____ Period _____ Date _____

ISOTOPES, IONS, AND ATOMS WORKSHEET

Atomic # = # of protons. Mass # = Atomic # + neutrons. Protons = electrons when charge is zero.

Atomic #	Mass #	# p ⁺	# e ⁻	# n ⁰	charge	Symbol
1) 17				19	0	
2)	180		71	109		
3)		40	38	46		
4) 92	238		86			
5)						²⁰⁶ Pb ⁴⁺ 82
6)		34		45	-2	
7)	113	48	49			
8) 21	42				0	
9)						³¹ P ³⁻ 15
10)		83	80	126		
11)						¹⁰⁸ Ag 47
12)	116	49			+3	
13)	128	53			-1	
14) 76	188		72			

Name _____ Period _____ Date _____

ISOTOPES, IONS, AND ATOMS WORKSHEET 2

Atomic #	Mass #	# p ⁺	# e ⁻	# n ⁰	charge	Symbol
1) 14				16	+4	
2)	75		36	42		
3)		51	54	79		
4) 99	252		96			
5)						²⁰⁸ Pb ²⁺ 82
6)		52		76	-2	
7)	113	48	49			
8) 42	98				+6	
9)						¹⁷ N ³⁻ 7
10)	209	83			+5	
11)						¹¹⁰ Pd 46
12)	124	50			+4	
13)	79	35			-1	
14) 60	148		58			