Atoms & their Composition Worksheet

Name: **_ANSWERS___**

Complete the following chart. Some useful tips are below:

- Atomic Number (Z) = number of protons which equals the number of electrons in a neutral element
- Mass Number (A) = atomic mass rounded to the nearest whole number
- To find the number of neutrons take the mass number and subtract the number of protons

#

Element	Symbol	Atomic Number (Z)	Atomic Mass (u)	Mass Number (A)	Number of Protons	Number of Electrons	Number of Neutrons
FLUORINE	F	**9**	**19.00**	**19**	**9**	**9**	**10**
Lithium	**Li**	**3**	**6.94**	**7**	**3**	**3**	**4**
HELIUM	**He**	**2**	4.003	**4**	**2**	**2**	**2**
MAGNESIUM	**Mg**	12	**24.31**	**24**	**12**	**12**	**12**
LEAD	Pb	**82**	**207.2**	**207**	**82**	**82**	**125**
Iron	**Fe**	**26**	**55.85**	**56**	**26**	**26**	**30**
OXYGEN	**O**	**8**	**16.00**	16	**8**	**8**	**8**
SODIUM	**Na**	**11**	22.990	**23**	**11**	**11**	**12**
Hydrogen	**H**	**1**	**1.01**	**1**	**1**	**1**	**0**
ALUMINUM	Al	**13**	**26.98**	**27**	**13**	**13**	**14**
CHLORINE	**Cl**	17	**35.45**	**35**	**17**	**17**	**18**
BERYLLIUM	**Be**	**4**	**9.01**	9	**4**	**4**	**5**
ZINC	**Zn**	**30**	65.39	**65**	**30**	**30**	**35**
Nitrogen	**N**	**7**	**14.00**	**14**	**7**	**7**	**7**
Neon	**Ne**	**10**	**20.17**	**20**	**10**	**10**	**10**
BORON	**B**	5	**10.81**	**11**	**5**	**5**	**6**
SULPHUR	S	**16**	**32.07**	**32**	**16**	**16**	**16**
CARBON	**C**	**6**	12.01	**12**	**6**	**6**	**6**
POTASSIUM	K	**19**	**39.10**	**39**	**19**	**19**	**20**
ARGON	**Ar**	**18**	39.948	**40**	**18**	**18**	**22**
COPPER	**Cu**	29	**63.55**	**64**	**29**	**29**	**35**
Silicon	**Si**	**14**	**28.08**	**28**	**14**	**14**	**14**
CALCIUM	**Ca**	20	**40.08**	**40**	**20**	**20**	**20**
PHOSPHOROUS	**P**	**15**	**30.97**	31	**15**	**15**	**16**
SILVER	Ag	**47**	**107.9**	**108**	**47**	**47**	**61**