N.T.			
Name			

Period _____

Worksheet on Lewis Dots #1 The First Steps

Part I: Draw the electron dot structure for each of the following at	oms
--	-----

1) K

6) Be

2) P

7) S

3) I

8) Cs

4) Ca

9) Xe

5) Ga

10) Bi

Part II: Draw the Lewis Dot structures for the following molecules:

These molecules all obey the rules nicely:

1) I₂

2) CH₄

3) CCl₄

4) NH₃

5) HCl

6) PCl₃

7) H₂O

8) NF₃

9) SiCl₄

10) F₂

11) CF₂I₂

12) PH₃

13) C_2H_6

14) OF₂

These molecules all contain multiple bonds:				
15) O ₂	16) N ₂			
17) C_2H_4	18) C_2H_2			
19) CO	20) CO ₂			
21) C ₂ Cl ₄	22) HCN			
23) SO ₂	24) SO ₃			
These molecules all violate the Octet Rule: 25) AlCl ₃	26) PCl ₅			
27) SCl ₆	28) BF ₃			
29) BeH ₂	30) I ₃ ⁻			

31) SF₄

32) XeF₂