



Name _____ Block _____

Lewis Dot Structures (Section 6.2)

Draw a correct Lewis dot structure for each of the following:

1.) HBr		7.) NO_2^-	
2.) PH_3		8.) H_3O^+	
3.) HCN		9.) NO^+	
4.) OF_2		10.) N_2	
5.) HClO		11.) O_2	
6.) PO_4^{3-}		12.) Cl_2	

(over)

Note: Oxyacids will always have hydrogen bonded to oxygen (H-O).

13.) H₂SO₃	(an oxyacid)	19.) NO₃⁻	
14.) CO₃²⁻		20.) CCl₂F₂	
15.) H₂CO₃	(an oxyacid)	21.) CO	
16.) C₂H₆		22.) H₃AsO₄	(an oxyacid)
17.) C₂H₄		23.) C₂H₂	
18.) BF₃	(an exception to the octet rule)	24.) SCl₆	(an exception to the octet rule)