

# Covalent Bonding Lewis Structures Worksheet

1. P<sub>2</sub>

2. PCl<sub>3</sub>

3. H<sub>2</sub>

4. HBr

5. SF<sub>2</sub>

6. H<sub>2</sub>CCH<sub>2</sub>

7. HNNH

8. H<sub>2</sub>CNH

9. NO<sup>-</sup>

10. N<sub>2</sub>

11. CO

12. CN<sup>-</sup>

13. O<sub>2</sub>

14. H<sub>2</sub>CO

15. AsF<sub>3</sub>

16. ClNO

17. SiCl<sub>4</sub>

18. H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>

19.  $\text{NH}_4^+$

20.  $\text{BF}_4^-$

21. HCCH

22. ClCN

23.  $\text{ClF}_3$

24.  $\text{PCl}_5$

25.  $\text{BF}_3$

26.  $\text{PF}_6^-$

27.  $\text{SF}_4$

28.  $\text{SeF}_6$

29.  $\text{SeCl}_4$

30.  $\text{Cl}_2\text{BBCl}_2$

31.  $\text{PO}_4^{3-}$

32.  $\text{ICl}_4^-$

33.  $\text{SO}_3$

34. HONO

35.  $\text{SbH}_3$

36.  $\text{FSO}_2^-$

37. CH<sub>4</sub>

38. H<sub>2</sub>O

39. SiF<sub>4</sub>

40. NH<sub>3</sub>

41. C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>

42. H<sub>2</sub>S

43. SF<sub>6</sub>

44. PCl<sub>3</sub>

45. CF<sub>4</sub>

46. F<sub>2</sub>CO

47. SO<sub>4</sub><sup>-2</sup>

48. NO<sub>3</sub><sup>-</sup>

49. PH<sub>3</sub>

50. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>