

Name: _____

Block: _____

Chemistry 11

Naming Compounds Worksheet - Hydrates

Directions: Name each of the following hydrates. Make sure you smile ☺

1. $\text{Cu}(\text{OH})_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ _____

2. $\text{CaO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ _____

3. $\text{MgS} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ _____

4. $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____

5. $\text{K}_3\text{AsO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ _____

6. $\text{FeHPO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ _____

7. $\text{LiNO}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ _____

8. $\text{Os}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ _____

9. $\text{TiO} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _____

10. $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ _____

11. $\text{ScPO}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ _____

12. $\text{Sb}(\text{BrO}_3)_5 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ _____

13. $\text{W}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ _____

14. $\text{Co}(\text{ClO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ _____

15. $\text{AuCNO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ _____

16. $\text{Ca}(\text{NH}_2)_2 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ _____

17. $\text{Fe}(\text{IO}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ _____

18. $\text{Mo}(\text{BrO}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____

19. $\text{NaF} \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ _____

20. $\text{AgCNO} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ _____

21. $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ _____

22. $\text{CsClO}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _____

23. $\text{Zn}_3\text{N}_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ _____

24. $\text{Cr}(\text{H}_2\text{PO}_3)_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _____