

Determine the oxidation numbers of the element underlined in the following formula :

- | | | | |
|---|---|--|---|
| 1. <u>S</u> O ₃ | 16. <u>U</u> O ₃ | 31. <u>S</u> O ₂ ²⁻ | 46. <u>C</u> H ₃ OH |
| 2. <u>P</u> F ₃ | 17. <u>U</u> ₃ O ₈ | 32. Sr <u>S</u> iO ₃ | 47. <u>C</u> ₄ H ₄ O ₄ ²⁻ |
| 3. <u>P</u> Cl ₅ | 18. <u>U</u> ₂ O ₅ | 33. <u>S</u> ₂ OCl ₄ | 48. <u>C</u> ₅ H ₁₀ O |
| 4. Na ₃ <u>P</u> | 19. K ₂ <u>U</u> O ₄ | 34. <u>S</u> ₂ O ₃ Cl ₄ | 49. <u>C</u> ₂ H ₃ O ₂ ⁻ |
| 5. <u>S</u> ₂ F ₁₀ | 20. Mg <u>U</u> ₂ O ₇ | 35. H ₂ <u>S</u> O ₅ | 50. <u>C</u> ₇ H ₅ O ₂ ⁻ |
| 6. <u>S</u> ₂ O ₇ | 21. <u>Mn</u> SO ₄ | 36. <u>S</u> O ₂ ClF | |
| 7. <u>N</u> O ₃ ⁻ | 22. <u>Mn</u> O ₂ | 37. <u>N</u> H ₂ OH | |
| 8. <u>N</u> O ₂ | 23. K <u>Mn</u> O ₄ | 38. <u>C</u> ₂ O ₄ ²⁻ | |
| 9. <u>N</u> ₂ O ₃ | 24. <u>Mn</u> O ₃ ⁺ | 39. <u>W</u> O ₄ ²⁻ | |
| 10. <u>N</u> O | 25. <u>Mn</u> Cl ₄ ⁻ | 40. <u>N</u> O ₂ ⁻ | |
| 11. <u>N</u> ₂ O | 26. H ₂ <u>S</u> O ₃ | 41. <u>Cl</u> O ₄ ⁻ | |
| 12. <u>N</u> ₂ | 27. H ₂ <u>S</u> ₂ O ₃ | 42. H <u>I</u> O ₆ ⁴⁻ | |
| 13. <u>N</u> ₃ ⁻ | 28. H ₂ <u>S</u> ₂ O ₇ | 43. <u>P</u> ₂ O ₇ ⁴⁻ | |
| 14. <u>N</u> ₂ H ₅ ⁺ | 29. K <u>H</u> SO ₄ | 44. <u>C</u> H ₄ | |
| 15. <u>N</u> H ₄ ⁺ | 30. <u>S</u> ₄ | 45. <u>C</u> H ₃ Cl | |

ANSWERS : Oxidation numbers

1. +6	11. +1	21. +2	31. +2	41. +7
2. +3	12. 0	22. +4	32. +4	42. +7
3. +5	13. -1/3	23. +7	33. +3	43. +5
4. -3	14. -2	24. +7	34. +5	44. -4
5. +5	15. -3	25. +3	35. +8	45. -2
6. +7	16. +6	26. +4	36. +6	46. -2
7. +5	17. +16/3	27. +2	37. -1	47. +1/2
8. +4	18. +5	28. +6	38. +3	48. -8/5
9. +3	19. +6	29. +6	39. +6	49. 0
10. +2	20. +6	30. 0	40. +3	50. -2/7