# Окисно-відновні властивості неметалів

***Завдання 1. Заповніть таблицю: для наведених бінарних сполук, утворених неметалічними елементами, визначте: ступені окиснення кожного елемента; окисно-відновні властивості речовини (окисник, відновник або окисник і відновник)***

| № | Бінарна сполука | Ступінь окиснення 1-го елемента | Ступінь окиснення 2-го елемента | Окисно-відновні властивості |
|---|---|---|---|---|
| 1 | $\mathbf{C}O_2$ | +4 | −2 | окисник (зразок) |
| 2 | $\mathbf{C}O$ | | | |
| 3 | $\mathbf{S}O_2$ | | | |
| 4 | $\mathbf{S}O_3$ | | | |
| 5 | $\mathbf{N}O$ | | | |
| 6 | $\mathbf{N}O_2$ | | | |
| 7 | $\mathbf{N}_2O_5$ | | | |
| 8 | $H_2\mathbf{S}$ | | | |
| 9 | $H_2\mathbf{O}_2$ | | | |
| 10 | $\mathbf{P}_2O_5$ | | | |
| 11 | $\mathbf{Cl}_2O$ | | | |

***Завдання 2. Розгляньте подані хімічні реакції. Для зазначеного елемента у кожній реакції визначте, які окисно-відновні властивості (окисні чи відновні) він проявляє***

Зразок виконання: $\mathbf{C} + O_2 \rightarrow CO_2$ (відновні)

1. $S + O_2 \rightarrow SO_2$ (S - _____)
2. $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$ (Cl - _____)
3. $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ (N- _____)
4. $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$ (C - _____)
5. $H_2S + Cl_2 \rightarrow 2HCl + S$ (S - _____)
6. $SO_2 + O_2 \rightarrow SO_3$ ($O_2$- _____)
7. $P + 5O_2 \rightarrow 2P_2O_5$ (P - _____)
8. $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$ ( N- _____)
9. $H_2 + S \rightarrow H_2S$ ( S- _____)
10. $10P + 5I_2 \rightarrow 2PI_5$ (P - _____)

LIVEWORKSHEETS