

Діагностична робота. Хімія 7 клас.

1. Позначте відносну атомну масу Оксигену.

А 8 Б 16 В 24 Г 32

2. Визначте, яка з властивостей характерна для кисню.

А має різкий запах Б рідина за нормальних умов
В важчий за повітря Г бурого кольору

3. Позначте помилкове твердження

А кисень підтримує горіння
Б при фотосинтезі іде процес поглинання кисню
В випадання дощів не впливає на вміст кисню в повітрі
Г при низьких температурах кисень зріджується

4. Позначте рядок, в якому знаходяться лише формули оксидів

А K_2O , BaO , HNO_3 , ZnO
Б ZnS , Al_2O_3 , HCl , P_2O_5
В BaO , Al_2O_3 , SO_3 , SO_2
Г Fe_2O_3 , Fe_3O_4 , FeS_2 , FeO

5. Складіть рівняння реакції повного окиснення фосфора киснем.
Позначте суму коефіцієнтів у рівнянні.

А 8 Б 9 В 10 Г 11

6. Позначте рівняння реакції сполучення.

А $4Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$
Б $HCl + NaOH = NaCl + H_2O$
В $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$
Г $Fe + H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2$

7. Установіть відповідність між процесом та його визначенням.

1 фотосинтез	А повільне окиснення
2 горіння	Б поглинання кисню і виділення вуглекислого газу
3 дихання	В утворення кисню рослинами
4 вибух	Г миттєве окиснення з виділенням газів
	Д окиснення з виділенням тепла і світла

1	2	3	4

8. Установіть відповідність між формулами оксидів і валентністю елементів, що їх утворюють.

- | | |
|---------------------------|-------|
| 1 Cr_2O_3 | А V |
| 2 Na_2O | Б II |
| 3 P_2O_5 | В IV |
| 4 CO | Г III |
| | Д I |

1	2	3	4

9. Установіть відповідність між назвами хімічних елементів і простими речовинами, які вони утворюють.

- | | |
|------------|-----------|
| 1 Плюмбум | А водень |
| 2 Силіцій | Б сірка |
| 3 Карбон | В кремній |
| 4 Гідроген | Г свинець |
| | Д вуглець |

1	2	3	4

10. Встановіть відповідність між формулами оксидів металічних елементів та їх гідратами.

- | | |
|---------------------------|----------------------------|
| 1 Al_2O_3 | А $\text{Pb}(\text{OH})_2$ |
| 2 PbO | Б NaOH |
| 3 PbO_2 | В $\text{Pb}(\text{OH})_4$ |
| 4 CaO | Г $\text{Ca}(\text{OH})_2$ |
| | Д $\text{Al}(\text{OH})_3$ |

1	2	3	4

11. Встановіть відповідність між формулами оксидів неметалічних елементів та їх гідратами.

- | | |
|---------------------------|---------------------------|
| 1 Cl_2O_7 | А H_2SO_3 |
| 2 SO_3 | Б HClO_4 |
| 3 N_2O_5 | В HNO_3 |
| 4 SO_2 | Г H_2SO_4 |
| | Д HNO_2 |

1	2	3	4

12. Виведіть формулу Сульфур оксиду, якщо його відносна молекулярна маса дорівнює 80, а масова частка Оксигену становить 40% .

13. У воді масою 160 г розчинили цукор масою 40г. Визначте масову частку цукру (%) в утвореному розчині.

Відповідь _____

