

Діагностувальна робота «Оксиген. Кисень. Озон». 8 клас (НУШ)

1. У повітрі найбільше за об'ємом:

- а) кисню б) вуглекислого газу в) азоту г) аргону

2. Назвіть основні властивості повітря

- а) безбарвне, синє, легке, пружне, заповнює увесь простір
б) безбарвне, прозоре, важке, пружне, погано проводить тепло
в) непрозоре, легке, заповнює увесь простір, погано проводить тепло
г) безбарвне, прозоре, легке, пружне, заповнює увесь простір, погано проводить тепло

3. Відносна атомна маса Оксигену

- а) 8 б) 16 в) 6 г) 32

4. Період і група Оксигену

- а) другий період, восьма група б) шостий період друга група
в) другий період, шоста група г) восьмий період друга група

5. Скільки, приблизно, відсотків кисню у нашій атмосфері?

- а) 20,9% б) 78% в) 0,9% г) 0,034%

6. Укажіть значення відносної молекулярної маси кисню:

- а) 32 б) 16 в) 8 г) 69

7. Формула молекули кисню:

- а) O3 б) O2 в) H2 г) N2

8. В якому рядку записані лише оксиди

- а) H₂O, NaOH, NaCl, Na₂O б) KOH, CO₂, H₂CO₃, HCl
в) K₂O, CO, N₂O, P₂O₅ г) H₂S, NaCO₃, SO₂, CaO

9. Кисень утворюється на Землі в процесі

- а) дихання б) фотосинтезу в) горіння г) дощу

10. Хімічне явище, яке на Землі неможливе без наявності кисню – це

- а) фотосинтез б) розчинення у воді в) горіння г) зміна забарвлення листя

11. Кисень та озон

- а) складні речовини Оксигену б) прості речовини Оксигену
в) складні речовини двох хімічних елементів г) речовини з двох і більше хімічних елементів

12. Закінчити рівняння реакцій та дати назви продуктам реакції:



13. Сума коефіцієнтів у рівнянні горіння етину дорівнює: $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 = 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

а)13 б)12 в)14 г)11

14. Укажіть формули, що мають однаковий кількісний склад з озоном.

а)NO₂ б)PH₃ в)NH₃ г)H₂S

15. Вкажіть процес дихання

а) $6 \text{ CO}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O} + \text{сонячна енергія} = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2$

б) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2 = 6 \text{ CO}_2 + 6 \text{ H}_2\text{O} + \text{енергія}$

16. Яка масова частка Оксигену в сполуці FeO (Ферум(II) оксид)?

а)Приблизно 77,8 б)Приблизно 33,3 в)Приблизно 50 г)Приблизно 22,2