Хімія.7 клас Тема КИСЕНЬ

 **Урок**

 **Тема:** Контрольна робота № 3 з теми «Кисень»

 **Мета:** Визначити рівень навчальних досягнень учнів з теми, розуміння основних понять, уміння використовувати їх на практиці.

 **Обладнання:** Періодична система хімічних елементів

Д.І. Менделєєва, картки-завдання.

 **Тип уроку:** Урок контролю знань.

Ход урока.

1. Организация класса.
2. Выполнение письменной контрольной работы по теме: «Кислород».

Текст заданий на карточках ( 2 варианта). Время выполнения 40 мин.

 1 уровень:1-10 по 0.5 б 2 уровень:11-13 по 1б 3 уровень:14-15 по 2б

**Вариант № 1**

1. Относительная молекулярная масса кислорода равна:

 *а) 16 б) 8 в) 32 г) 48*

2. Содержание кислорода в воздухе по массе составляет:

 *а) 21% б) 23% в) 52% г) 65%.*

3. Кислород первым открыл:

 *а) Дж Пристли б) К. Шееле в) Мао-Хоа г) А.Лавуазье*

4. Речь об Оксигене идет, когда говорят:

 *а) рыбы дышат б) входит в состав воды*

 *в) человек дышит г) образуется во время разложения гидроген пероксида*

5. Формула кислорода:

 *а) О3 б) О в) О2 г) Оn*

6. Кислород получают разложением калий перманганата, формула которого

 а) K2MnO4 б) MnO2 в) KNO3 г) KMnO4

7. При стандартных условиях кислород обладает такими свойствами:

 *а) малорастворим в воде в) подвижная голубая жидкость*

 *г) газ без запаха, цвета д) легче воздуха*

8. К снижению содержания кислорода приводит:

 *а) вырубка лесных насаждений б) сжигание топлива*

 *в) фотосинтез г) увеличение числа водорослей в Мировом океане*

9. Укажите группу веществ, в которой только оксиды:

 *а) CaO, CO2, PH3 б) Fe3O4, P2O5, CO2 в) NH3, H2S, SO2*

10. Химические реакции во время которых из одного вещества получают два и более новых веществ называют реакциями \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

11. Значение коэффициентов в уравнении К + О2 → К 2О:

*а) 2, 1, 1*

*б) 1, 1, 2*

*в) 4, 1, 2*

*г) 4, 2, 2*

12. Назовите условия возникновения горения.

13. Составь формулы трех оксидов и назови их.

14. В каком веществе массовая доля Оксигена больше Al2O3 или ВаО?

15. Допишите уравнение реакций :

а) Р + О2 →

б) С2Н2 + О2 →

в) Са + О2 →

 **Контрольная работа Тема: «Кислород» Вариант №2**

1. Относительная атомная масса Оксигена равна:

 *а) 30 б) 32 в) 16 г) 48*

2. Содержание кислорода в воздухе по обьему составляет:

 *а) 65% б) 52% в) 24% г) 21%*

3. Первым исследовал свойства кислорода:

 *а) К. Шееле б) А.Лавуазье; в) Мао-Хоа г) Дж Пристли*

4. Валентность Оксигена равна:

 *а) I б) III в) II г)VI*

5. Когда речь идет об Оксигене как химическом элементе?

 *а) гемоглобин крови переносит б) входит в состав углекислого газа*

 *в) входит в состав воздуха г) дышат животные*

6. В промышленности кислород получают при:

 *а) взаимодействии сложных веществ б) сжижение воздуха*

 *в) разложении оксигеносодержащих соединий г) взаимодействии простых веществ*

7. При стандартных условиях кислород имеет такие свойства:

 *а) тяжелее воздуха б) не растворяется в воде*

 *в) твердое синее вещество г) газ*

8. К увеличению содержания кислорода в воздухе приводит:

 *а) гниение растений б) фотосинтез*   *в)процесс дыхания*

 *г) фотохимическое разложение воды в верхних слоях атмосферы*

9. Укажите группу веществ, в которых есть только оксиды:

 *а) CaS, SO2, NH3 б) N2O5, ZnO, AlCl3 в) Cr2O3, K2O, MnO2*

10. Химическую реакцию, во время которой происходит окисление вешеств с выделением тепла и света называют\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

11. Значение коэффициентов в уравнении Р + О2 = Р 2О3:

 *а) 4, 3, 1 б) 2, 1, 2 в) 4, 1, 2 г) 4, 3, 2*

12. Назовите условия прекращения горения.

13. Составьте формулы трех оксидов неметалов и назвать их.

14. В каком веществе массовая доля Оксигена больше SO2 или SiO2?

15. Допишите уравнения реакций:

а) S + О2 →

б) С2Н6 + О2 →

в) Mg + О2 →

4. Домашнее задание. Выполнить письменно в рабочих тетрадях задания соседнего варианта.