Лист само оценивания \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | -«Найди соответствие» | - «Море вопросов | «Ребус» | Работа с постером | Защита постеров. | «Лабиринт формул» | Решение задач | итого |
| Баллы по одному за ответ |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Приложение 1**: **-«Найди соответствие»**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | H2О | Оксид водорода |
| 2 | Li2O | Оксид магния |
| 3 | MgO | Оксид натрия |
| 4 | Na2O | Оксид лития |
| 5 | NO | Оксид кальция |
| 6 | Al2O3 | Оксид калия |
| 7 | K2O | Оксид азота (II) |
| 8 | CaO | Оксид алюминия |
| 9 | SiO2 | Оксид фосфора (V) |
| 10 | Cr2O3 | Оксид кремния |
| 11 | P2O5 | Оксид хрома (III) |
| 12 | Mn2O7 | Углекислый газ |
| 13 | SO3 | Оксид меди (I) |
| 14 | FeO | Оксид железа (II) |
| 15 | Cu2O | Оксид серы (VI) |
| 16 | CO2 | Оксид марганца (VII) |
| 17 | ZnO | Оксид олова (II) |
| 18 | BaO | Оксид ртути (II) |
| 19 | HgO | Оксид цинка |
| 20 | SnO | Оксид бария |

**Приложение 2 «Море вопросов»**

1. В промышленности получают из воздуха.
2. Хорошо растворим в воде.
3. Взаимодействует с простыми и сложными веществами.
4. Применяют в качестве топлива.
5. Сложное вещество.
6. Получают при разложении оксидов.
7. При обычных условиях – бесцветный газ.
8. Взаимодействует со щелочами.
9. Газ, имеющий запах.
10. Собирают вытеснением воздуха.
11. Принимает участие в процессах окисления.
12. В природе встречается только в связанном виде.
13. Простое вещество.
14. В лаборатории получают при разложении перманганата калия.
15. Поддерживает горение.
16. Легче воздуха.
17. Собирают в сосуд, поставленный обычно на дно.
18. Горит бесцветным пламенем.
19. Применяют для получения минеральных удобрений.
20. Малорастворимый в воде.
21. В природе встречается в свободном и связанном виде.
22. При обычных условиях – жидкость.
23. Разлагается при нагревании.
24. Собирают в перевёрнутый вверх дном сосуд.
25. Тяжелее воздуха.
26. При Т= -1830С превращается в жидкость.
27. В промышленности получают из природного газа.
28. Входит в состав минералов.
29. Необходим для дыхания.
30. Применяют для сварки и резки металлов.

**Приложение №3 Реши задачу**

1. Рассчитайте массу кислорода, который будет получен при разложении оксида ртути (II) массой 65,1грамм?
2. Найти массу кислорода, чтобы получить оксид фосфора (V) массой 15,5 грамм?