|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 8 «\_» класс\_. Урок 33.  Тема: «Валентность, химические уравнения, массовая доля х.э».  Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . . . . | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **Вариант\_1** | | |  |  |  | | --- | --- | --- | |  |  |  |   проверено | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | Определите валентность элементов в следующих соединениях: | SiO2 | | | | NO2 | | | | | MnO2 | | | | | CO | | | |
| 2 | Подберите коэффициенты в уравнениях реакций: | Mg + P = Mg3P2 . . . . . . . . . . . . . . . . . . тип реакции  Ca + N2 = Ca3N2 . . . . . . . . . . . . . . . . . . | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1. 3 | 1. Валентность хлора в   соединениях   |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | |  |  |  |  |  |  | | HCl | | Cl2O | | Cl2O7 | |   соответственно равна: | 1) I, I, VII; | | | | 2) I, II, V; | | | | | 3) VII, I, I; | | | | | 4) I, VII, I. | | | |
| 1. 4 | 1. Массовая доля хлора в соединении KClO4? |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |

-------------------------------------------------------------------------------------------------------------

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 8 «\_» класс\_. Урок 33.  Тема: «Валентность, химические уравнения, массовая доля х.э».  Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . . . . | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **Вариант\_1** | | |  |  |  | | --- | --- | --- | |  |  |  |   проверено | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | Определите валентность элементов в следующих соединениях: | SiO2 | | | | NO2 | | | | | MnO2 | | | | | CO | | | |
| 2 | Подберите коэффициенты в уравнениях реакций: | Mg + P = Mg3P2 . . . . . . . . . . . . . . . . . . тип реакции  Ca + N2 = Ca3N2 . . . . . . . . . . . . . . . . . . | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1. 3 | 1. Валентность хлора в   соединениях   |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | |  |  |  |  |  |  | | HCl | | Cl2O | | Cl2O7 | |   соответственно равна: | 1) I, I, VII; | | | | 2) I, II, V; | | | | | 3) VII, I, I; | | | | | 4) I, VII, I. | | | |
| 1. 4 | 1. Массовая доля хлора в соединении KClO4? |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |
|  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |  | |  |  |  |