|  |
| --- |
| 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 реакцииCa + 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 реакцииCa + 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?
 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |