|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 8 . . . класс\_урок\_30. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | | В реакцию, протекающую по схеме  ..Fe2O3 + ..Н2 = ..Fe + ..Н2O,  вступил водород количеством вещества 4,5 моль. Рассчитайте количества веществ — продуктов реакции. Какое количество вещества Fe2O3 может прореагировать с указанным количеством вещества водорода? (Не забудь­те поставить коэффициенты в уравнении реакции.) | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Дано: | | | |  |  |  |  | Решение: | | | | | | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Найти: | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 2 | | Найдите недостающие данные и заполните таблицу:   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | ЗСаО + 2Н3РO4 = Са3(РO4)2 + ЗH2O | | | | | | а | 9 моль | ? моль | ? моль | ? моль | | б | ? моль | 0,14 моль | ? моль | ? моль | | в | ? моль | ? моль | 2,2 моль | ? моль | | г | ? моль | ? моль | ? моль | 15,9 моль | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3 | | Найдите недостающие данные и заполните таблицу:   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | 2Al + 6HCl = 2А1Сl3 + ЗН2 | | | | | | а | 6 моль | ? моль | ? моль | ? моль | | б | ? моль | 0,1 2 моль | ? моль | ? моль | | в | ? моль | ? моль | 0,36 моль | ? моль | | г | ? моль | ? моль | ? моль | 5,1 моль | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 4 | | В реакцию, протекающую по схеме  ..Al + ..СuО = ..А12O3 + ..Сu,  вступило 120 г оксида меди (II) СuО. Рассчитайте, какое количество вещест­ва алюминия потребуется для этой реакции. Какое количество вещества ме­ди и оксида алюминия образуется? | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Дано: | | | |  |  |  |  | Решение: | | | | | | |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Найти: | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |