|  |
| --- |
| 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: |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |