**Тема «Металлы»**

**Диагностика №9**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Осуществите цепочку превращений:
 |
|  Na →1 NaOH →2 Na3PO4 →3 Ag3PO4 | Ca →1 Ca(OH)2 →2 CaCO3 →3 CaCl2 |
| 1. Раскройте сущность реакций 1) и 3) из задания №1
 |
| На «4» | 1. Составьте из данных веществ цепочку превращений и напишите УХР для её осуществления:
 |
| гидроксид меди(+2), медь, оксид меди(+2), сульфат меди(+2) | оксид цинка, гидроксид цинка, хлорид цинка, цинк |
| На «5» | 1. Решите задачу.
 |
| В сосуд с водой поместили 15,6 г смеси кальция и оксида кальция. Выделилось 5,6 л. водорода. Рассчитайте массовую долю кальция в смеси. | В сосуд со 150 г воды поместили 16 г кальция. Вычислите объём выделившегося водорода. |

**Тема «Металлы»**

**Диагностика №9**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Осуществите цепочку превращений:
 |
|  Na →1 NaOH →2 Na3PO4 →3 Ag3PO4 | Ca →1 Ca(OH)2 →2 CaCO3 →3 CaCl2 |
| 1. Раскройте сущность реакций 1) и 3) из задания №1
 |
| На «4» | 1. Составьте из данных веществ цепочку превращений и напишите УХР для её осуществления:
 |
| гидроксид меди(+2), медь, оксид меди(+2), сульфат меди(+2) | оксид цинка, гидроксид цинка, хлорид цинка, цинк |
| На «5» | 1. Решите задачу.
 |
| В сосуд с водой поместили 15,6 г смеси кальция и оксида кальция. Выделилось 5,6 л. водорода. Рассчитайте массовую долю кальция в смеси. | В сосуд со 150 г воды поместили 16 г кальция. Вычислите объём выделившегося водорода. |