**Тема «Металлы»**

**Диагностика №10**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Напишите уравнения получения металлов:
 |
|  а) ZnO + C →б) Fe2O3 + Al → |  а) CuO + H2 → б) FeO + CO → |
| 1. Раскройте сущность ОВРеакции a) из задания №1
 |
| На «4» | 1. Составьте уравнение электролиза расплава
 |
| хлорида меди (+2) | бромида натрия |
| На «5» | 1. Решите задачу.
 |
| При электролизе расплава хлорида натрия на аноде выделилось 44,8 л хлора. Сколько граммов металла выделилось на катоде? | При электролизе расплава хлорида меди (+2) на катоде выделилось 128 г меди. Сколько литров хлора выделилось на аноде?  |

**Тема «Металлы»**

**Диагностика №10**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Напишите уравнения получения металлов:
 |
|  а) ZnO + C →б) Fe2O3 + Al → |  а) CuO + H2 → б) FeO + CO → |
| 1. Раскройте сущность ОВРеакции a) из задания №1
 |
| На «4» | 1. Составьте уравнение электролиза расплава
 |
| хлорида меди (+2) | бромида натрия |
| На «5» | 1. Решите задачу.
 |
| При электролизе расплава хлорида натрия на аноде выделилось 44,8 л хлора. Сколько граммов металла выделилось на катоде? | При электролизе расплава хлорида меди (+2) на катоде выделилось 128 г меди. Сколько литров хлора выделилось на аноде?  |