**Тема «Химические реакции»**

**Диагностика №6**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Дайте характеристику каждой реакции с точки зрения различных признаков классификации:
 |
| а) H2 + Cl2 ↔ 2HCl + 182,6 кДжб) 2CH3COOH + Na2CO3 ↔2CH3COONa + H2O + CO2 | а) 2H2O ↔ 2H2 + O2 – 571 кДжб) CH4 + Cl2 ↔ CH3Cl + HCl |
| 1. Раскройте сущность ОВРеакции а) из задания №1
 |
| На «4» | 1. Рассчитайте количество теплоты по термохимическому уравнению а) из задания №1, необходимое для:
 |
| образования 10 моль хлороводорода | разложения 8 моль воды |
| На «5» | 1. Приведите примеры реакций
 |
| замещения | обмена |
| между органическими и неорганическими веществами. Сравните УХР. |

**Тема «Химические реакции»**

**Диагностика №6**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Дайте характеристику каждой реакции с точки зрения различных признаков классификации:
 |
| а) H2 + Cl2 ↔ 2HCl + 182,6 кДжб) 2CH3COOH + Na2CO3 ↔2CH3COONa + H2O + CO2 | а) 2H2O ↔ 2H2 + O2 – 571 кДжб) CH4 + Cl2 ↔ CH3Cl + HCl |
| 1. Раскройте сущность ОВРеакции а) из задания №1
 |
| На «4» | 1. Рассчитайте количество теплоты по термохимическому уравнению а) из задания №1, необходимое для:
 |
| образования 10 моль хлороводорода | разложения 8 моль воды |
| На «5» | 1. Приведите примеры реакций
 |
| замещения | обмена |
| между органическими и неорганическими веществами. Сравните УХР. |