**МИНИ- ЕГЭ: БЛОК «Х И М И Ч Е С К А Я Р Е А К Ц И Я»**

**Вариант 4**

* ***Часть 1 работы.***

**Задание 1 (А 19).**

Взаимодействие карбоновой кислоты и спирта относится к реакциям

1. нейтрализации 2) этерификации 3)гидрогенизации 4)гидратации

**Задание 2 (А 20).**

С наименьшей скоростью соляная кислота реагирует с

1)алюминием 2) свинцом 3) кальцием 4) железом

**Задание 3 (А 21).**

Химическое равновесие в системе C4H10(г) C4H8 (г) +H2(г)–Q можно сместить в сторону продуктов реакции

1. повышением температуры и повышением давления
2. повышением температуры и понижением давления
3. понижением температуры и повышением давления
4. понижением температуры и понижением давления

**Задание 4 (А 22).**

К слабым электролитам относится

1) гидроксид бария 2) гидроксид калия 3) азотная кислота 4)угольная кислота

**Задание 5 (А 23).**

Практически **не осуществима** реакция между растворами

1) гидроксида натрия и хлорида калия 2) сульфата железа и хлорида бария

3) нитрата железа (III) и гидроксида калия 4) хлорида цинка и гидроксида натрия

**Задание 6 (А 24).**

Щелочную реакцию среды имеет водный раствор

1) хлорида бария 2) сульфита калия 3) нитрата цинка 4)сульфата натрия

**Задание 7 (А 25).**

Процесс окисления отражен схемой

1) CO32- →CO2 2) Al3C4 →CH4 3) CO2 →CO 4) CH4 →CO2

**Задание 8 (А 28).**

Какой объём (н.у.) водорода образуется при полном разложении 220 л (н.у.) метана до простых веществ?

1) 22 л 2) 110 л 3) 440 л 4) 220 л