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

**Вариант 1**

* ***Часть 1 работы.***

**Задание 1 (А 19).**

Реакция замещения протекает между

1. натрием и водой
2. оксидом натрия и водой
3. натрием и кислородом
4. гидроксидом натрия и соляной кислотой

**Задание 2 (А 20).**

С наименьшей скоростью при комнатной температуре взаимодействуют

1)Cu и O2  2)CaCO3 и HCl (р-р) 3) Fe и HCl (р-р) 4) NaOH (р-р) и HCl (р-р)

**Задание 3 (А 21).**

В системе CO2 (г) + С (тв.) 2СО (г) –Q смещение химического равновесия вправо произойдет при

1. использовании катализатора
2. повышении температуры
3. уменьшении концентрации исходных веществ
4. увеличении давления

**Задание 4 (А 22).**

Наиболее сильным электролитом является

1) Zn(OH)2 2) Al(OH)3 3) KOH 4)Mg(OH)2

**Задание 5 (А 23).**

Сокращенное ионное уравнение Ba2+ + SO42-= BaSO4 соответствует взаимодействию

1) BaO и H2SO4 2) BaCO3 и K2SO4 3) Ba и H2SO4 4) Ba(NO3)2  и Na2SO4

**Задание 6 (А 24).**

Щелочную реакцию среды имеет водный раствор

1) CaCl2 2) Cu(NO3)2 3) K2SO4 4)Na3PO4

**Задание 7 (А 25).**

Окислительно-восстановительная реакция протекает между

1) Cr2O3 и Al 2) CuO и H2SO4 3) Al2O3  и SO3 4) ZnO и HCl

**Задание 8 (А 28).**

Какой объём (н.у.) кислорода необходим для окисления 46 л (н.у.) оксида серы (IV) в оксид серы (VI)?

1) 92 л 2) 23 л 3) 9,2 л 4) 46 л