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

**Вариант 2**

* ***Часть 2 работы.***

**Задание 9 (В 2).**

Установите соответствие между изменением степени окисления серы в реакции и формулами веществ, которые вступают в эту реакцию

|  |  |
| --- | --- |
| ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ | ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ |
| А) S0 → S+4 | 1) Cu и H2SO4 (разб.) |
| Б) S+4 → S+6 | 2) H2 S и O2 (недост.) |
| В) S+2 → S0 | 3) S и H2SO4  (конц.) |
| Г) S+6→ S+4 | 4) FeS и HCl |
|  | 5) SO2  и O2 |

**Задание 10 ( В 3).**

Установите соответствие между формулой соли и продуктом, образующимся на катоде при электролизе ее водного раствора

|  |  |
| --- | --- |
| ФОРМУЛА СОЛИ | ПРОДУКТ НА КАТОДЕ |
| А) Al2(SO~~4~~)3 | 1) Cs |
| Б) Cs2SO4 | 2) Al |
| В) Hg(NO3)2 | 3) Hg |
| Г) AuBr3 | 4) H2 |
|  | 5) Au |
|  | 6) S |

**Задание 11 (В 4).**

Установите соответствие между формулой соли и средой её водного раствора

|  |  |
| --- | --- |
| ФОРМУЛА СОЛИ | СРЕДА РАСТВОРА |
| А) NH4Cl | 1) щелочная |
| Б) RbNO3 | 2) нейтральная |
| В) Na3PO4 | 3) кислая |
| Г) FeSO4 |  |

* ***Часть 3 работы.***

**Задание 12 ( С 1).**

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

KI+ . . . + H2SO4 → I2 + MnSO4 + . . . + H2O

Определите окислитель и восстановитель.