**Задание:**

1. **Выполнить тестовые задания по теме «Электролиз»**
2. **Ответы отправить на почту А.П. Лескову до 05.12.20**

***Тестовые задания***

1. При электролизе водного раствора хлорида калия на катоде выделяется: 1) калий; 2) хлор; 3) кислород; 4) водород.

2. При электролизе водного раствора нитрата кальция на аноде выделяется: 1) бурый газ; 2) азот; 3) кислород; 4) водород.

3.Водород образуется при электролизе водного раствора: 1) хлорида калия; 2) нитрата меди (II); 3) нитрата ртути (II); 4) нитрата серебра.

4. При электролизе раствора иодида калия у катода окраска лакмуса в растворе: 1) красная; 2) синяя; 3) фиолетовая; 4) желтая.

5. На катоде восстанавливается катион металла при электролизе раствора соли: 1) гидроксида калия; 2) хлорида натрия; 3) нитрата серебра; 4) сульфата калия.

6. Только газ образуется при электролизе соли на катоде: 1) сульфата никеля (II); 2) нитрата ртути; 3) хлорида кальция; 4) хлорида олова (II).

7. Азотная кислота накапливается в электролизёре при пропускании электрического тока через водный раствор: 1) нитрата кальция; 2) нитрата серебра; 3) нитрата алюминия; 4) нитрата цезия.

8. При электролизе расплава гидроксида натрия на аноде выделится: 1) кислород; 2) водород; 3) натрий; 4) не подвергается электролизу.

9. В промышленности электролизом водного раствора нельзя получить: 1) медь; 2) серебро; 3) натрий; 4) хром.

10. Продукты электролиза нитрата магния: 1) на катоде магний и водород; 2) на аноде кислород и водород; 3) на катоде магний, на аноде кислород; 4) на катоде водород, на аноде кислород.