

1. Какъв е анодният процес при електролиза на воден разтвор на натриев сулфат?
 - а. Неутрализация
 - б. Редукция
 - в. Окисление
 - г. Електролитна дисциация

2. Кой от изброените метали взаимодейства както с киселини, така и с основи:
 - а. Cu
 - б. Fe
 - в. Pd
 - г. Al

3. В кой от следните случаи ще протече спонтанна реакция?
 - а. $\text{Fe}^{2+} + \text{Pb}^{2+}$
 - б. $\text{Fe} + \text{Pb}^{2+}$
 - в. $\text{Fe}^{2+} + \text{Pb}$
 - г. $\text{Fe} + \text{Pb}$

4. Катод в даден галваничен елемент е:
 - а. Електродът с по-положителен потенциал
 - б. Металът, който остава инертен
 - в. Електродът с по-отрицателен потенциал
 - г. Металът с по-висока електропроводимост

5. Изчислете равновесния потенциал на електрода $\text{Cu} \mid 0.01\text{M Cu}^{2+}$. Каква е теоритичната стойност на ЕДН при комбинирането на този електрод с $\text{Zn} \mid 1\text{M Zn}^{2+}$

6. Кои метали взаимодействат с основи?
 - а. Благородни
 - б. Тези с положителен потенциал
 - в. Амфотерните
 - г. Аморфните