

1. Правило для определения влияния температуры на предел окисления примесей
  - А) правило правой руки
  - В) правило Ленца
  - С) правило Кирхгофа
  - Д) правило Бойля-Мариотта
  - Е) правило Ле-Шателье
2. Процесс извлечения из органической фазы экстрагированного металла в водный раствор
  - А) дистилляция
  - В) спекание
  - С) экстракция
  - Д) реэкстракция
  - Е) конденсация
3. Состояние окислов, входящих в химические соединения согласно молекулярной теории
  - А) полярные
  - В) биполярные
  - С) свободные
  - Д) нейтральные
  - Е) связанные
4. Закон, в соответствие с которым происходит процесс электролитического осаждения
  - А) Первый закон Ньютона
  - В) Закон Генри
  - С) Закон Ленца
  - Д) Второй закон термодинамики
  - Е) Закон Фарадея
5. Атомные дефекты, характерные для галогенидов и щелочных металлов
  - А) дефекты Шоттки
  - В) дефекты Френкеля
  - С) химическая неоднородность
  - Д) точечные дефекты
  - Е) ликвационные дефекты
6. Период, характеризующийся сильным ростом скорости процесса взаимодействия кислородсодержащей газовой фазы с сульфидом
  - А) индукционный
  - В) усредненного фронта
  - С) экстракционный
  - Д) автокаталитический
  - Е) сульфатизирующий

7. Условие окисления металлов при известных кислородных потенциалах газовой фазы ( $\pi_r$ ) и оксида ( $\pi_o$ )
- A)  $\pi_r = \pi_o$
  - B)  $\pi_r = 1; \pi_o = -1$
  - C)  $\pi_r < \pi_o$
  - D)  $\pi_r = 0; \pi_o = 0$
  - E)  $\pi_r > \pi_o$
8. Непрерывно повторяющийся процесс дистилляции
- A) ректификация
  - B) сублимация
  - C) возгонка
  - D) испарение
  - E) конденсация
9. Место концентрации примесей с большим сродством к кислороду
- A) шлаковая фаза
  - B) на дне металлической ванны
  - C) металлическая фаза
  - D) в конденсате
  - E) в пространстве над шлаком
10. Коагуляция, происходящая под воздействием направленного силового поля в условиях конвекции
- A) кинематическая
  - B) потенциальная
  - C) калориметрическая
  - D) параллельная
  - E) перикинетическая