

Ардак Мекебаева

АО «Казахская академия транспорта и коммуникаций имени М.Тынышпаева»

e.dyachenko@mail.ru

Опубликовано в ж. «Педагогические Измерения» №2, 2008 г.

Нажимайте на клавиши с номерами всех правильных ответов:

1. {Оксиды, основания, кислоты}

- | | | |
|------------------------------------|------------------------------------|------------------------------------|
| 1) HCl | 5) KOH | 8) CaSO ₄ |
| 2) Na ₂ O | 6) Li ₂ O | 9) NaOH |
| 3) Na ₂ SO ₄ | 8) Al(OH) ₃ | 10) H ₃ PO ₄ |
| 4) HNO ₃ | 7) Na ₃ PO ₄ | 11) MgSO ₄ |

2. НИТРАТЫ

- | | |
|----------------------|------------------------------------|
| 1) Li ₂ O | 7) CaO |
| 2) KOH | 8) NaOH |
| 3) KNO ₃ | 9) H ₃ PO ₄ |
| 4) MgO | 10) BaO |
| 5) SiO | 11) H ₂ SO ₄ |
| 6) NaNO ₃ | 12) HNO ₃ |

3. ОКСИДЫ

- | | | |
|------------------------------------|------------------------------------|------------------------------------|
| 1) HCl | 5) KOH | 8) KNO ₃ |
| 2) Na ₂ O | 6) Li ₂ O | 9) BaCl ₂ |
| 3) Na ₂ SO ₄ | 8) Al(OH) ₃ | 10) NaOH |
| 4) HNO ₃ | 7) Na ₃ PO ₄ | 11) K ₃ PO ₄ |

4. СУЛЬФАТЫ

- | | |
|------------------------------------|------------------------------------|
| 1) Li ₂ O | 7) CaO |
| 2) KOH | 8) NaOH |
| 3) K ₂ SO ₄ | 9) H ₃ PO ₄ |
| 4) MgO | 10) BaO |
| 5) SiO | 11) H ₂ SO ₄ |
| 6) Na ₂ SO ₄ | 12) HNO ₃ |

5. КРИСТАЛЛОГИДРАТЫ

- 1) Li₂O
- 2) KOH
- 3) K₂SO₄
- 4) Na₂SO₄·5H₂O
- 5) MgSO₄
- 6) SiSO₄ 10H₂O
- 7) NaOH

¹ Под ред. докт пед наук, проф. В.С. Аванесова

Установить соответствие:

6. СОЛИ

- 1) средние
- 2) основные
- 3) кислотные

ФОРМУЛА

- A) CoOHNO_3
- Б) Na_2SO_4
- В) MgOHCl
- Г) NaH_2PO_4
- Д) NaHSO_4
- Е) K_2SO_4

Ответы 1____, 2____, 3____.

7. ОКСИДЫ

- 1) солеобразующие
- 2) несолеобразующие

ФОРМУЛА

- A) CO , SiO , N_2O
- Б) BeO , MgO
- В) MgOHCl
- Г) NaHPO_4
- Д) NaHSO_4
- Е) K_2SO_4

Ответы 1____, 2____.

8. КИСЛОТЫ

- 1) сильные
- 2) слабые и средние

ФОРМУЛА

- A) HNO_3
- Б) CH_3COOH
- В) HJ
- Г) H_3PO_4
- Д) H_2SO_4
- Е) H_2SO_3

Ответы 1____, 2____.

9. НАЗВАНИЕ

- Оксиды
- Кислоты
- Основания
- Соли

ФОРМУЛА

- KNO_3
- CH_3COOH
- HJ
- H_3PO_4
- H_2SO_4
- Li_2O
- K_2O
- Na_2SO_4
- NaOH
- $\text{Al}(\text{OH})_3$
- MgSO_4
- KOH

Ответы 1____, 2____.

Выбрать номер наиболее правильного ответа:

10. ПРАВИЛО ФАЗ ДЛЯ ТРЁХКОМПОНЕНТНЫХ СИСТЕМ

- 1) $c = 4 - \Phi$
- 2) $c = 3 - \Phi$
- 3) $c = 1 + \Phi$
- 4) $c = 4 + \Phi$
- 5) $c = 1 - \Phi$
- 6) $c = 1$

11. ХИМИЧЕСКАЯ КИНЕТИКА ИЗУЧАЕТ

- 1) динамику
- 2) движение
- 3) растворимость
- 4) концентрацию
- 5) скорость реакции
- 6) свойства растворов
- 7) гигроскопичность
- 8) молекулярность

12. ЕСЛИ ПОВЫСИТЬ ТЕМПЕРАТУРУ НА 10⁰С, ТО СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ

- 1) не меняется
- 2) понижается в 2-4 раза
- 3) повышается в 2-4 раза
- 4) понижается в 2 раза
- 5) повышается в 2 раза

13. ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ СУЛЬФАТА НАТРИЯ И ХЛОРИДА БАРИЯ ОБРАЗУЕТСЯ

- 1) осадок
- 2) газ

В РЕЗУЛЬТАТЕ РЕАКЦИИ ПОЛУЧАЕТСЯ

- 1) сульфид
- 2) сульфат

БАРИЯ

Нажимайте на клавиши с номерами всех правильных ответов:

14. {Уксусная, сернистая, кремниевая} К ГРУППЕ СИЛЬНЫХ КИСЛОТ

- 1) относится
- 2) не относится

15. ОСНОВПОЛОЖНИК ФИЗИЧЕСКОЙ ХИМИИ

- 1) Гесс
- 2) Генри
- 3) Бекетов
- 4) Больцман
- 5) Ломоносов
- 6) Менделеев
- 7) Гей-Люссак

16. СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ ИЗУЧАЕТ

- 1) кинетика
- 2) термохимия
- 3) кинематика
- 4) лингвистика
- 5) теплотехника
- 6) термодинамика

17. КОРРОЗИИ БЫВАЮТ

- 1) основными
- 2) сложными
- 3) физическими

- 4) химическими
- 5) электрическими
- 6) химическими, электрохимическими

18. {Средние, основные, кислые} БЫВАЮТ

- 1) соли
- 2) жиры
- 3) оксиды
- 4) кислоты
- 5) спирты
- 6) основания
- 7) аминокислоты

19. СОЛЕОБРАЗУЮЩИЕ ОКСИДЫ ДЕЛЯТСЯ НА

- 1) кислотные
- 2) основные
- 3) амфотерные
- 4) сложные
- 5) основные
- 6) полиморфные
- 7) ортодоксальные
- 8) многоосновные

Нажимайте на клавиши с номерами всех правильных ответов:

20. ОКИСЛЕНИЕ - ЭТО

- 1) процесс растворения
- 2) реакция расплавления
- 3) процесс отдачи электронов
- 4) процесс присоединения электронов
- 5) реакция выпадения осадка

21. ХИМИЧЕСКОЕ ВЕЩЕСТВО {CaO, MgO, Al₂O₃, ZnO...} К ЭЛЕКТРОЛИТАМ

- 1) относится
- 2) не относится

Нажимайте на клавишу с номером наиболее правильного ответа:

22. ЭЛЕМЕНТ С ПОРЯДКОВЫМ НОМЕРОМ {24} НАЗЫВАЕТСЯ

- 1) йод
- 2) бром
- 3) кальций
- 4) хлор
- 5) хром
- 6) водород

23. {Суспензия, эмульсия, золи} ОТНОСИТСЯ К РАЗДЕЛУ

- 1) кинетика
- 2) растворы
- 3) термохимия
- 4) термодинамика
- 5) электрохимии
- 6) коллоидных систем
- 7) окислительно-восстановительные реакции

Установить правильную последовательность:

24. ЗАКОН ГЕССА

- зависит
- тепловой эффект
- реакции
- от начальных
- и конечных
- систем
- состояния

25. ЗАКОН АВОГАДРО

- число частиц
- называет
- содержащих
- в одном моле
- любого
- вещества

26. ЗАКОН ГИББСА

- количество веществ
- и связь
- между
- количество электричества

27. РАСТВОРЫ

- состоящие
- гомогенные
- системы
- из двух
- или более
- компонентов

Нажимайте на клавиши с номерами всех правильных ответов:

28. {Полиэтилен, полистирол} К ПОЛИМЕРАМ

- 1) относится
- 2) не относится

29. АГРЕГАТНОЕ(ЫЕ) СОСТОЯНИЕ(Я) ВОДЫ

- 1) газообразные
- 2) жидкие
- 3) твердые
- 4) плазменные
- 5) летучие
- 6) аморфные
- 7) кристаллические

30. ПРОЦЕСС {ректификация, абсорбция, адсорбция, экстракция, ректификация} ОТНОСИТСЯ К НАУКЕ (АМ)

- 1) биологии
- 2) физике
- 3) астрономии
- 4) динамике
- 5) химии
- 6) биохимии
- 7) гидрогеологии

