

Тесты – Основания 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Основания”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Основания состоят из:

- + гидроксид иона и металла
- оксида и неметалла
- водорода и неметалла

2. К однокислотным основаниям можно отнести:

- + гидроксид калия
- гидроксид меди
- гидроксид железа

3. К многокислотным основаниям относится:

- + гидроксид кальция
- гидроксид натрия
- гидроксид водорода

4. Щелочным металлом является:

- + литий
- стронций
- барий

5. К щелочно – земельным металлам относится:

+ кальций

– натрий

– калий

6. Гидроксид натрия – это:

+ твердое вещество

– жидкость

– маслянистый раствор

7. Едким натром называют:

+ гидроксид натрия

– карбонат кальция

– нитрат серебра

8. Техническим названием едкого натра является:

+ каустическая сода

– гашеная известь

– уксусный альдегид

9. Едкое кали – это:

+ гидроксид калия

– глицерин

– антифриз

тест 10. Гашеной известью называют:

+ гидроксид кальция

– сульфат аммония

– фосфат бериллия

11. Прозрачный раствор гидроксида кальция именуют:

+ известковой водой

– этиловым спиртом

– камфорой

12. Гашеная известь используется в:

+ строительстве

– швейной мастерской

– автомобильной промышленности

13. Щелочи в лаборатории получают путем соединения:

+ щелочных и щелочноземельных металлов с водой

– неметаллов с кислотами

– гидроксидов с кислотами

14. Сходство оснований и основных оксидов заключается в том, что они:

+ реагируют с кислотами

– взаимодействуют с альдегидами

– окисляются на воздухе

15. Реакцией нейтрализацией именуют реакцию:

+ кислота + основание

– оксид + гидроксид

– водород + металл

16. К щелочам не относят:

+ магний

– калий

– натрий

17. Лакмусовая бумажка в щелочной среде:

+ синяя

– оранжевая

– бесцветная

18. Индикатор лакмус в кислотной среде:

+ красный

– фиолетовый

– коричневый

19. Метиловый оранжевый в щелочи:

+ желтая

– черная

– бурая

тест-20. Метиловый оранжевый в кислоте:

+ красно- розовый

– синий

– голубой

21. Фенолфталеин в щелочи:

+ малиновый

– белый

– золотистый

22. Фенолфталеин в кислоте:

+ бесцветный

– фиолетовый

– зеленый

23. Добавкой E525 – это:

+ гидроксид калия

– гидроксид меди

– гидроксид бария

24. Нерастворимые основания при нагревании:

+ разлагаются на оксид металла и воду

– отщепляется из соединения кислород

– реакция не протекает вообще

25. Название реакции по автору оснований с солями:

+ Бертолле

– трех минут

– катион к аноду, анион к катоду

26. Продукты реакции щелочей и оксидов неметаллов:

+ соль и вода

– гидроксид и водород

– кислород и соль

27. Эффект от воздействия щелочей на кожу:

+ ожог, дефект

– образование сыпи

– понижение температуры