

Кальций, магний...

Тесты



Электронная конфигурация внешнего энергетического уровня атомов элементов II а группы в общем виде:



Электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня $6s^2$ имеет атом:

1) Be

2) Mg

3) Ca

4) Ba

Из приведенных ниже металлов наиболее активным является:

- 1) бериллий
- 2) магний
- 3) кальций
- 4) барий

Кальций в промышленности получают:

- 1) электролизом раствора CaCl_2
- 2) электролизом расплава CaCl_2
- 3) электролизом раствора $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 4) действием более активного металла на водные растворы солей

При комнатной температуре кальций реагирует с:

- 1) кислородом
- 2) углеродом
- 3) серой
- 4) азотом

При комнатной температуре кальций не реагирует с:

- 1) кислородом
- 2) водой
- 3) соляной кислотой
- 4) азотом

Оксид кальция не реагирует с:

- 1) водой
- 2) оксидом фосфора(V)
- 3) оксидом натрия
- 4) азотной кислотой

Гидроксид кальция не реагирует с:

- 1) сульфатом магния
- 2) углекислым газом
- 3) соляной кислотой
- 4) азотом

Гидроксид магния реагирует с:

1) сульфатом калия

2) кислородом

3) оксидом бария

4) азотной кислотой

Верны ли следующие суждения?

А. Для гашения негашеной извести используют углекислый газ.

Б. Природный гипс – это дигидрат сульфата кальция.

1) верно только А

2) верно только Б

3) верны оба суждения

4) оба суждения неверны

«Это вещество является главным компонентом известняка, мрамора и мела» – данное высказывание справедливо для:

- 1) карбоната натрия
- 2) карбоната калия
- 3) карбоната кальция
- 4) силиката натрия

Верны ли следующие суждения?

А. В промышленности обжигом известняка получают негашенную известь.

Б. Алебастр в смеси с известью, песком и водой применяют в качестве штукатурки.

1) верно только А

2) верно только Б

3) верны оба суждения

4) оба суждения неверны

Временная жесткость обусловлена присутствием в воде:

- 1) карбонатов кальция и магния
- 2) гидрокарбонатов кальция и магния
- 3) сульфатов кальция и магния
- 4) гидросульфатов кальция и магния

Временную жесткость нельзя
устранить:

1) кипячением

2) действием известкового
молока

3) действием соды

4) действием питьевой соды

Постоянную жесткость можно устранить:

- 1) кипячением
- 2) действием известкового молока
- 3) действием соды
- 4) действием питьевой соды

«Это вещество в промышленности получают обжигом известняка» – данное высказывание справедливо для:

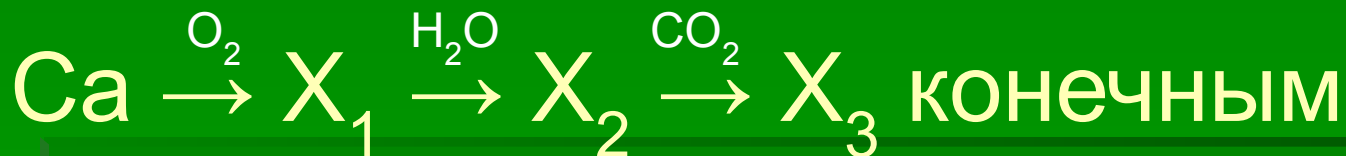
1) кальция

2) оксида кальция

3) гидроксида кальция

4) карбоната кальция

В цепочке превращений



продуктом X_3 является:



«Эта суспензия образуется при смешивании избытка гашеной извести с водой» – данное высказывание справедливо для:

- 1) жидкого стекла
- 2) известковой воды
- 3) известкового молока
- 4) алебастра

«Его получают при нагревании природного гипса до 150–180 °С, в медицине его используют для накладывания гипсовых повязок» – данное высказывание справедливо для:

- 1) кристаллической соды
- 2) жженой извести
- 3) медного купороса
- 4) алебастра



Спасибо за внимание!