

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر المتقدم اضغط هنا

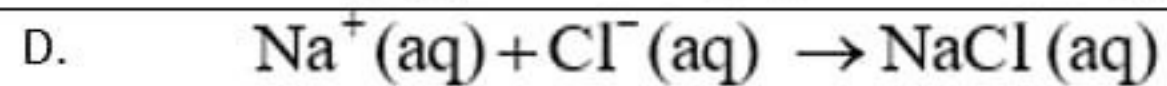
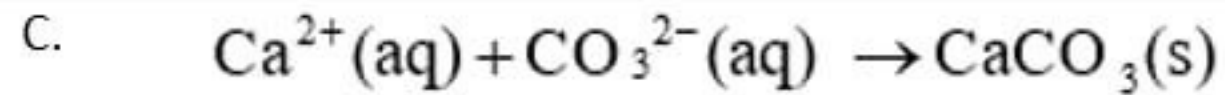
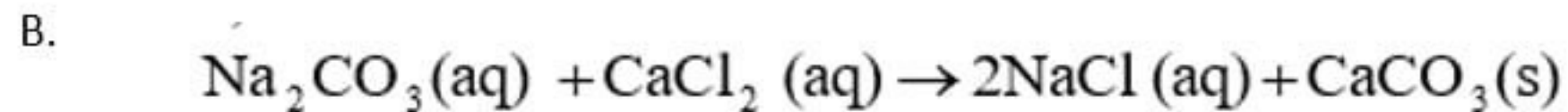
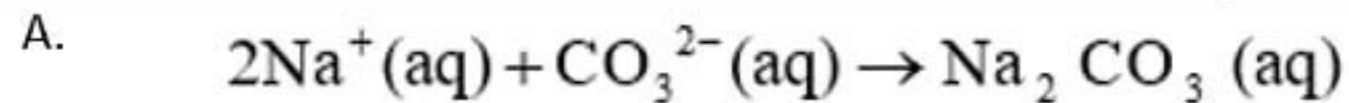
<https://almanahj.com/ae/grade13>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

The balanced net ionic equation for precipitation of CaCO_3 when aqueous solutions of Na_2CO_3 and CaCl_2 are mixed is _____.

المعادلة الأيونية الصرفة الموزونة لترسيب CaCO_3 من تفاعل المحاليل المائية لـ Na_2CO_3 و CaCl_2 هي :

A B C D

When H_2SO_4 and $\text{Ba}(\text{OH})_2$ are reacted in a double replacement reaction, one of the products of the reaction is...

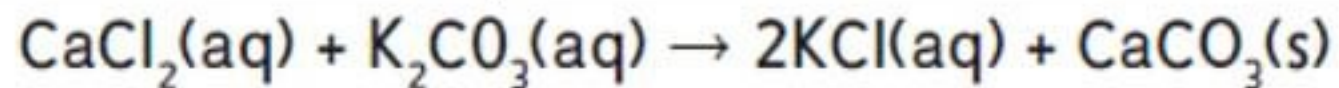
عندما يتفاعل كلا من H_2SO_4 و $\text{Ba}(\text{OH})_2$ في تفاعل استبدال مزدوج ، أحد نواتج هذا التفاعل هو

- A. H_2
- B. BaH
- C. BaS
- D. H_2O

A B C D

What are the spectator ions in the balanced chemical equation below?

ما الأيونات المتفرجة في المعادلة الكيميائية أدناه؟



A. K^+ , CO_3^{2-}

B. K^+ , Cl^-

C. Ca^{2+} , Cl^-

D. Ca^{2+} , CO_3^{2-}

A

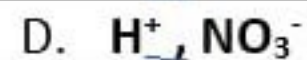
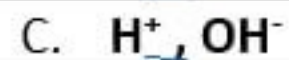
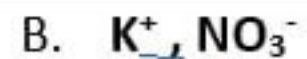
✓ B

C

✗ D

What are the spectator ions in the reaction between KOH (aq) and HNO₃ (aq)?

ما الأيونات المتفرجة في التفاعل بين كلا من KOH (aq) و HNO₃ (aq)؟



A

✓ B

C

D



القسم 3: التفاعلات في المحاليل المائية SECTION 3: Reactions in Aqueous Solutions

الدرس: التفاعلات الكيميائية Chemical reactions

سؤال ?

تم التسليم | الدرجة 3/5 i



What are the spectator ions in the reaction between NaOH (aq) and HC₂H₃O₂ (aq)?

ما الأيونات المتفرجة في التفاعل بين كلا من NaOH (aq) و HC₂H₃O₂ (aq) ؟

A. Na⁺, OH⁻

B. Na⁺, C₂H₃O₂⁻

C. OH⁻ ONLY

D. Na⁺ ONLY

A

✓ B

C

✗ D