

مراجعة الدرس الثالث Solutions Aqueous in Reaction من الوحدة الخامسة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف العاشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

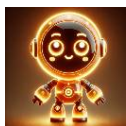
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:49:16 2026-02-11

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: Zewin Adham

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني

حل أوراق عمل الدرس الأول Equations and Reactions من وحدة Reactions Chemical منهج انسباير

1

ملخص الوحدة الخامسة التفاعلات الكيميائية

2

حل النموذج التدريبي للاختبار النهائي وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

3

النموذج التدريبي للاختبار النهائي وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

4

تجميعية مبسطة ومختصرة وفق الهيكل الوزاري منهج انسباير

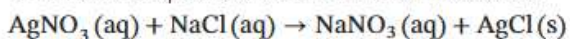
5

G0 ADV	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
--------	---------------------	-------------------	------------------

What are spectator ions?

- a) The ions that produce water molecules
- b) The ions shown in a net ionic equation
- c) The ions that do not participate in a chemical reaction
- d) The ions that can be observed forming a precipitate

Which are the spectator ions in the reaction shown?



- ☐ $\text{Na}^+, \text{NO}_3^-$
- ☐ $\text{Ag}^+, \text{Na}^+, \text{NO}_3^-$
- ☐ $\text{Cl}^-, \text{Na}^+, \text{NO}_3^-$
- ☐ Ag^+, Cl^-

Which of the following is the complete ionic equation of the reaction between hydroiodic acid and aqueous lithium sulfide?

- ☐ $2\text{I}^-(\text{aq}) + 2\text{Li} \rightarrow 2\text{Li}^+ + 2\text{I}^-(\text{aq})$
- ☐ $2\text{H}^+(\text{aq}) + \text{S}^{2-}(\text{aq}) \rightarrow \text{H}_2\text{S}(\text{g})$
- ☐ $2\text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{I}^-(\text{aq}) + 2\text{Li}^+(\text{aq}) + \text{S}^{2-}(\text{aq}) \rightarrow \text{H}_2\text{S}(\text{g}) + 2\text{Li}^+(\text{aq}) + 2\text{I}^-(\text{aq})$
- ☐ $2\text{HI} + \text{Li}_2\text{S} \rightarrow 2\text{LiI} + \text{H}_2\text{S}$

When aqueous solutions of NaOH and CuCl_2 are mixed, the net ionic equation is:

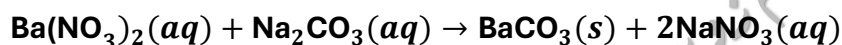
- A) $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{NaCl}(\text{s})$
- B) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2(\text{s})$
- C) $\text{Na}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NaOH}(\text{s})$
- D) $\text{Cu}^{2+} + \text{Cl}^- \rightarrow \text{CuCl}_2(\text{s})$

G0 ADV	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
--------	---------------------	-------------------	------------------

What is the net ionic equation for the reaction between sulfuric acid and aqueous potassium hydroxide?

- ☐ $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + 2\text{K}^+(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{K}^+(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$
☐ $\text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + 2\text{K}^+ \rightarrow 2\text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$
☐ $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
☐ $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

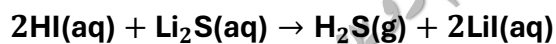
Based on the given reaction:



Which of the following ions are spectator ions in this precipitation reaction?

- A) Ba^{2+} and CO_3^{2-}
 B) Na^+ and NO_3^-
 C) Ba^{2+} and NO_3^-
 D) Na^+ and CO_3^{2-}

Based on the reaction:

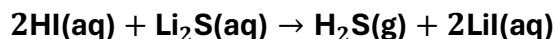


What type of reaction is this?

- A) Single displacement
 B) Double displacement with precipitation
 C) Acid-base neutralization
 D) Double displacement with Gas evolution

G0 ADV	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
--------	---------------------	-------------------	------------------

Which of the following is the correct net ionic equation for this reaction?



- A) $2\text{H}^+ + \text{S}^{2-} \rightarrow \text{H}_2\text{S}(\text{g})$
- B) $2\text{I}^- + 2\text{Li}^+ \rightarrow 2\text{LiI}(\text{aq})$
- C) $2\text{H}^+ + \text{Li}_2\text{S} \rightarrow \text{H}_2\text{S}(\text{g}) + 2\text{Li}^+$
- D) $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

In the reaction between KI and AgNO_3 , which ions are spectator ions?

- A) K^+ and I^-
- B) Ag^+ and NO_3^-
- C) K^+ and NO_3^-
- D) I^- and Ag^+

When ammonium phosphate and sodium sulfate are mixed, why is there no net ionic equation?

- A) Both products are insoluble
- B) All ions are spectators
- C) A gas is formed instead
- D) A weak electrolyte is produced

In the reaction $\text{AlCl}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$, which substance is not soluble in water?

- A) AlCl_3
- B) NaOH
- C) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- D) NaCl

G0 ADV	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
--------	---------------------	-------------------	------------------

The net ionic equation for the reaction between Li_2SO_4 and $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ is:

- A) $\text{Li}^+ + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{LiNO}_3$
- B) $\text{Ca}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{CaSO}_4$
- C) $\text{Li}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Li}_2\text{SO}_4$
- D) $\text{Ca}^{2+} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

In the reaction forming $\text{Mn}_2(\text{CO}_3)_5$, what is the oxidation state of manganese in the product?

- A) +2
- B) +3
- C) +4
- D) +5

Which acid-base reaction produces water but does **not** form a precipitate or gas?

- A) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH}$
- B) $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2$
- C) $\text{HNO}_3 + \text{NH}_4\text{OH}$
- D) $\text{H}_2\text{S} + \text{Ca}(\text{OH})_2$

In the net ionic equation for any strong acid-strong base reaction, what ions always react?

- A) H^+ and OH^-
- B) Metal cation and anion
- C) Anion of acid and cation of base
- D) None of the above

G0 ADV	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
--------	---------------------	-------------------	------------------

When H_2S reacts with $\text{Ca}(\text{OH})_2$, the net ionic equation is the same as for which other reaction?

- A) $\text{HCl} + \text{NaOH}$
- B) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH}$
- C) $\text{HNO}_3 + \text{NH}_4\text{OH}$
- D) All of the above

In the reaction between HClO_4 and K_2CO_3 , which gas is produced?

- A) O_2
- B) H_2
- C) CO_2
- D) Cl_2

The reaction $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCN} \rightarrow \text{HCN}(\text{g}) + \text{Na}_2\text{SO}_4$ is an example of:

- A) Precipitation
- B) Acid-base with gas formation
- C) Double displacement without gas
- D) Single displacement

Which ion is not a spectator in the reaction between HBr and $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$?

- A) Br^-
- B) NH_4^+
- C) CO_3^{2-}
- D) All are spectators

G0 ADV	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
--------	---------------------	-------------------	------------------

Which of the following reactions does **not** produce a gas?

- A) $\text{HClO}_4 + \text{K}_2\text{CO}_3$
- B) $\text{HI} + \text{Li}_2\text{S}$
- C) $\text{H}_2\text{S} + \text{Ca}(\text{OH})_2$
- D) $\text{HBr} + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

In the complete ionic equation for $\text{AlCl}_3 + \text{NaOH}$, how many hydroxide ions appear?

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4

Which pair of solutions will give a **precipitate** when mixed?

- A) $\text{NH}_4\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
- B) $\text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- C) $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2$
- D) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH}$