

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



أحمد حسين وهالة لبيب

الملف مراجعة الاختبار القصير الأول مع الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف العاشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">تعريف وتعالييل</a>	1
<a href="#">بنك اسئلة</a>	2
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء فصل ثاني</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5

# مراجعة الاختبار القصير ( ١ ) كيمياء الصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني 2023

◆ اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارات التالية :

[ التفاعل الكيميائي ]

① تغير في صفات المواد المتفاعلة وظهور صفات جديدة في المواد الناتجة

[ التفاعل الكيميائي ]

② كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة

[ المعادلة العكسية ]

③ معادلة كيميائية تُعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والناتجة

بدون الإشارة إلى الكهيات النسبية للمواد المتفاعلة والناتجة

[ العامل الحفاز ]

④ مادة تغير من سرعة التفاعل لكنها لا تشارك فيه

[ التفاعلات المتجانسة ]

⑤ تفاعلات تكون المواد المتفاعلة ، والمواد الناتجة عنها من الحالة الفيزيائية نفسها

[ التفاعلات الغير ]

⑥ تفاعلات تكون فيها المواد المتفاعلة والناتجة عنها في حالتين فيزيائيتين أو أكثر

متجانسة

◆ قارن بين التغيرات الفيزيائية والتغيرات الكيميائية :

التغيرات الكيميائية

التغيرات الفيزيائية

تغير في تركيب المادة	لا تغير في تركيب المادة	تغير تركيب المادة
حرق الخشب تغليبه الخبز هدأ الحديد	تقطيع الورق قطع الخبز تبخر الماء	أمثلة

الإجابات :

Hala Labeeb

H.L.

العمود ( أ )	العمود ( ب )
1	تصاعد غاز
2	اختفاء اللون
3	ظهور لون جديد
4	التغير في درجة الحرارة
5	ظهور راسب
6	سرمان التيار الكهربائي
7	تغير لون كاشف كيميائي
8	ظهور ضوء أو شرارة

العمود ( أ )	العمود ( ب )
3	إضافة اليود إلى النشا
7	إضافة نقط من صبغة تباع الشمس إلى محلول HCl أو محلول NaOH المخفف
5	إضافة محلول نترات الفضة $AgNO_3$ إلى محلول كلوريد الصوديوم NaCl
8	اشتعال شريط المغنيسيوم في الهواء الجوي
2	إضافة محلول البروم الأحمر إلى الهكسين (مركب عضوي)
1	وضع قطعة خارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف
7	إضافة محلول HCl و محلول NaOH إلى بعضهما في كأس واحدة
6	وصل طرفي مصباح بقطبي نحاس و خارصين مغموسين في محلول حمض الكبريتيك

# H.L.

اختر الإجابة الصحيحة من العبارات التالية وضع أمامها علامة (✓).

1 إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث التفاعل الكيميائي :-

تصاعد غاز  تغير لون المادة  تكون راسب  تجمد المادة

2 عند اشتعال شريط المغنسيوم في الهواء حسب المعادلة  $2\text{Mg(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{MgO(s)}$

فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :-

سائل  صلب  غاز  محلول

3 عند إضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي دلالة حدوثه هي :

ظهور لون جديد  سريان التيار الكهربائي  اختفاء لون البروم  ظهور راسب

4 الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي :  $\text{Zn(s)} + 2\text{HCl(aq)} \rightarrow \text{ZnCl}_2(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$  هو :-

تصاعد غاز  تغير لون المادة  تكون راسب  تبخر المادة

5 عند وزن المعادلة التالية :  $\text{CS}_2 + 3\text{Cl}_2 \rightarrow \text{CCl}_4 + \text{S}_2\text{Cl}_2$  يكتب المعامل ( 3 ) أمام

احدى الصيغ التالية :

$\text{CS}_2$    $\text{Cl}_2$    $\text{CCl}_4$    $\text{S}_2\text{Cl}_2$

6 لوزن المعادلة التالية :  $2\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{S(g)} \rightarrow \text{Ag}_2\text{S(s)} + 2\text{HNO}_3(\text{aq})$

نضيف عدد من المولات إلى حمض النيتريك  $\text{HNO}_3$  يساوي :-

2  3  5  4

7 عدد مولات الأوكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة الكيميائية موزونة هو :

$2\text{C}_2\text{H}_6(\text{g}) + 7\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 4\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

10  5  7  4

8 يعتبر التفاعل الكيميائي التالي من التفاعلات  $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_3(\text{g})$

المتجانسة الغازية  المتجانسة الصلبة  المتجانسة السائلة  غير المتجانسة

9 أحد التفاعلات الكيميائية التالية يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة :-

$\text{Li(s)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{LiOH(aq)} + \text{H}_2(\text{g})$    $\text{RCOOH(l)} + \text{ROH(l)} \rightarrow \text{RCOOR(l)} + \text{H}_2\text{O(l)}$

$\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$    $\text{FeS(s)} + \text{S(s)} \rightarrow \text{FeS(s)}$

# H.L.

10 جميع التفاعلات التالية متجانسة عدا واحدة هي :

التفاعلات بين السوائل

التفاعلات بين الغازات

التفاعلات بين الأجسام الصلبة

تكوين الغاز

11 يعتبر التفاعل  $AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \rightarrow AgCl_{(s)} \downarrow + NaNO_{3(aq)}$  من تفاعلات :

الأكسدة و الاختزال

تكوين الغاز

الترسيب

الأحماض و القواعد

12 الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي :  $AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \rightarrow AgCl_{(s)} + NaNO_{3(aq)}$

$Na^+$  ,  $NO_3^-$

$Cl^-$  ,  $NO_3^-$

$Ag^+$  ,  $Cl^-$

$Na^+$  ,  $Ag^+$

المنهج الكويتي  
almanahj.com/kw

◆ نستخدم الرموز التالية للدلالة على الحالة الفيزيائية للمادة :

(s) صلبة (l) سائلة (g) غازية (aq) محلول

◆ اكمل الفراغات التالية :

1 يُعتبر تقطيع الخضار من التغيرات الفيزيائية بينما يُعتبر هضم الطعام من التغيرات الكيميائية

2 يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية بينما يعتبر انصهار الحديد من التغيرات الفيزيائية

3 الرمز (g) يدل على الحالة الغازية بينما يدل الرمز (l) على الحالة السائلة

4 يرمز للحرارة (التسخين) في التفاعل الكيميائي بالرمز  $\xrightarrow{\Delta}$

5 في المعادلة الهيكلية التالية  $NH_4NO_{2(s)} \rightarrow N_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$  لجعل المعادلة موزونة ، فان عدد مولات بخار الماء يساوي 2

6 لكي تُصبح المعادلة الكيميائية التالية  $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$  موزونة يجب أن يكون عدد معاملات الأكسجين يساوي 3

5 يُعتبر التفاعل التالي  $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$  من التفاعلات المتجانسة بين الأجسام الصلبة

6 طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات المتجانسة بين الغازات

# H.L.

♦ أكتب الصيغ الكيميائية و الرموز المعبرة عن الحالات التالية :

① غاز ثاني أكسيد الكبريت  $(SO_2(g))$

② استخدام الحرارة في تفاعل كيميائي  $\xrightarrow{\Delta}$

③ كلوريد الزنك كعامل حفاز  $\xrightarrow{ZnCl_2}$

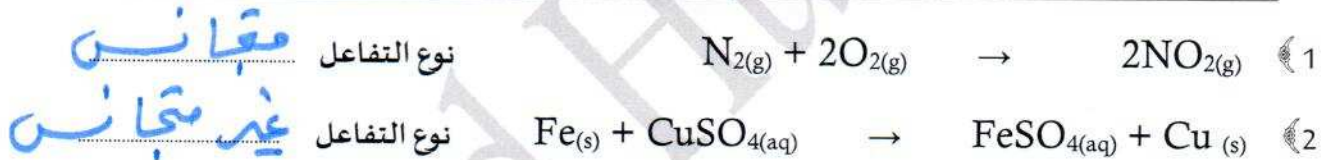
④ سائل الزئبق  $(Hg(l))$

⑤ نترات البوتاسيوم الذائبة في الماء  $(KNO_3(aq))$

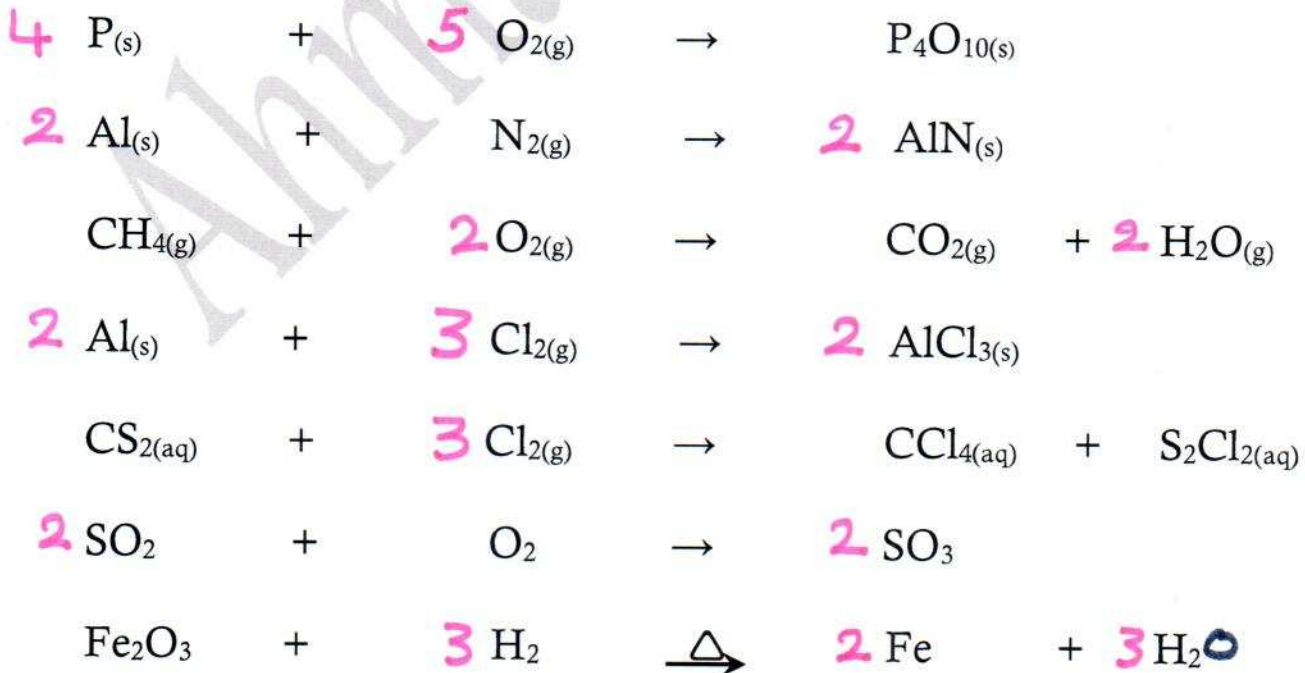
♦ تقسم التفاعلات الكيميائية بحسب الحالة الفيزيائية للمواد المتفاعلة و المواد الناتجة

تفاعلات متجانسة      تفاعلات غير متجانسة

♦ صنف المعادلات الكيميائية التالية الى تفاعلات متجانسة و تفاعلات غير متجانسة :



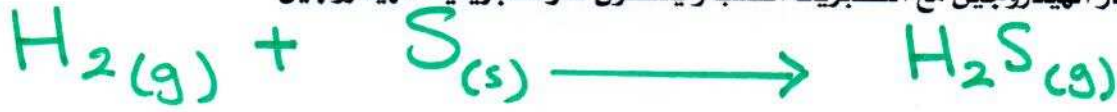
♦ زن المعادلات الكيميائية التالية :



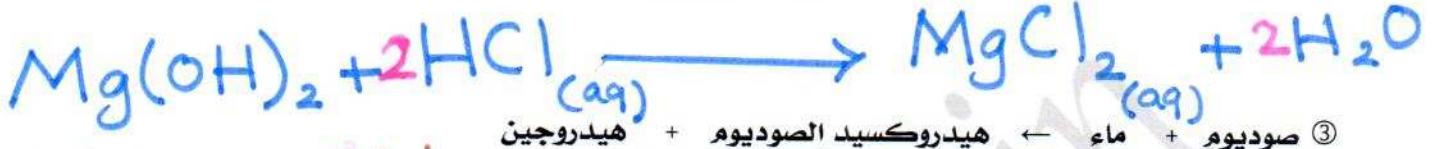
# H.L.

## ♦ أكتب المعادلات الكيميائية الموزونة للتفاعلات التالية :

① يتفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب ويتكون غاز كبريتيد الهيدروجين



② هيدروكسيد المغنيسيوم + حمض الهيدروكلوريك ← كلوريد المغنيسيوم + الماء



③ صوديوم + ماء ← هيدروكسيد الصوديوم + هيدروجين



④ تتفكك كربونات الصوديوم الهيدروجينية بالتسخين وتنتج كربونات الصوديوم وغاز ثاني أكسيد



⑤ تسخين كلورات البوتاسيوم في وجود ثاني أكسيد المنجنيز كعامل حفاز مكوناً غاز الأكسجين و



## ♦ أكتب المعادلات الكيميائية الكتابية و الهيكلية الموزونة للتفاعلات التالية :

① احتراق الكبريت في جو من الأكسجين مكوناً ثاني أكسيد الكبريت

المعادلة الكتابية : كبريت + أكسجين → ثاني أكسيد الكبريت



② يتفاعل فلز الألمنيوم مع الأكسجين في الهواء ليكون طبقة رقيقة من أكسيد الألمنيوم تغطي الألمنيوم وتحميه

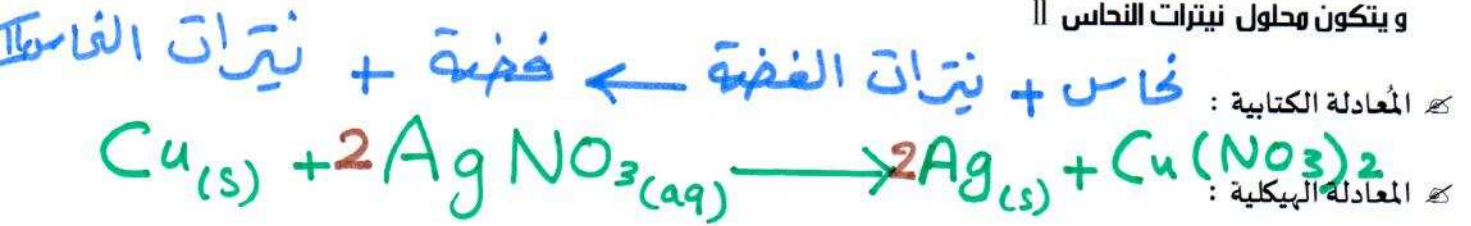
المعادلة الكتابية : الألمنيوم + أكسجين → أكسيد الألمنيوم



# H.L.

③ عند غمس سلك لاهج من النحاس في محلول مائي من نترات الفضة تترسب طبقة من الفضة على سلك النحاس

و يتكون محلول نترات النحاس II



◆ اكتب تعليقاً يصف التفاعلات التالية :

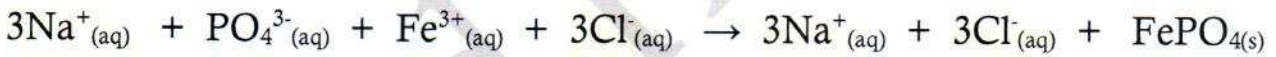


عند خلط محلول مائي من هيدروكسيد البوتاسيوم مع محلول مائي من حمض الكبريتيك يتكون محلول مائي من كبريتات البوتاسيوم وماء.



عند خلط محلول مائي من هيدروكسيد الكالسيوم مع محلول مائي من حمض الفوسفوريك يتكون راسب من فوسفات الكالسيوم وماء.

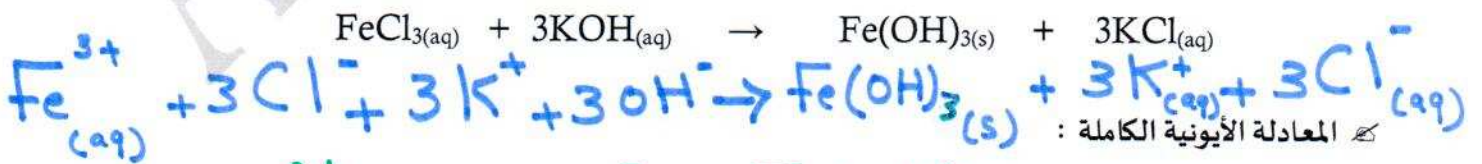
◆ عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي :



المعادلة الأيونية المتفرجة هي :  $\text{Cl}^- \text{ Na}^+$



◆ عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية الكاملة و المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي :



المعادلة الأيونية المتفرجة هي :  $\text{K}^+ \text{ Cl}^-$