

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

١	تغير في صفات المواد المتفاعلة وظهور صفات جديدة في المواد الناتجة
٢	كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة
٣	معادلة كيميائية تصف التفاعلات الكيميائية الا أنها غير كافية للوصف الدقيق للتفاعلات و النواتج
٤	معادلة كيميائية تُعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والناتجة بدون الإشارة الى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والناتجة
٥	مادة تغير من سرعة التفاعل لكنها لا تشارك فيه
٦	تفاعلات تكون المواد المتفاعلة ، والمواد الناتجة عنها من الحالة الفيزيائية نفسها
٧	تفاعلات تكون فيها المواد المتفاعلة والناتجة عنها في حالتين فيزيائيتين أو أكثر
٨	تفاعلات تنشأ عند خلط محلولين هائيين لهما حيث يتكون مركب أيوني جديد لا يذوب في الماء

✦ قارن بين التغيرات الفيزيائية و التغيرات الكيميائية :

التغيرات الكيميائية

التغيرات الفيزيائية

	تغير تركيب المادة
	أمثلة

♦ اختر من العمود (أ) ما يناسبه من العمود (ب)

العمود (أ)	العمود (ب)
1	تصاعد غاز
2	إضافة نقط من صبغة تباع الشمس إلى محلول HCl أو محلول NaOH المخفف
3	إضافة محلول نترات الفضة $AgNO_3$ إلى محلول كلوريد الصوديوم NaCl
4	اشتعال شريط المغنيسيوم في الهواء الجوي
5	إضافة محلول البروم الأحمر إلى الهكسين (مركب عضوي)
6	وضع قطعة خارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف
7	تغير لون كاشف كيميائي
8	ظهور ضوء أو شرارة
	وصل طرفي مصباح بقطبي نحاس و خارصين مغموسين في محلول حمض الكبريتيك

❖ اختر الإجابة الصحيحة من العبارات التالية وضع أمامها علامة (√) :

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

تصاعد غاز تغير لون المادة تكون راسب تجمد المادة

٢ عند اشتعال شريط المغنسيوم في الهواء حسب المعادلة $2Mg(s) + O_2(g) \rightarrow 2MgO(s)$

فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :-

سائل صلب غاز محلول

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

ظهور لون جديد سريان التيار الكهربائي اختفاء لون البروم ظهور راسب

٤ الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي: $Zn(s) + 2HCl(aq) \rightarrow ZnCl_2(aq) + H_2(g)$ هو :-

تصاعد غاز تغير لون المادة تكون راسب تبخر المادة

٥ عند وزن المعادلة التالية: $CS_2 + Cl_2 \rightarrow CCl_4 + S_2Cl_2$ يكتب المعامل (3) أمام

احدى الصيغ التالية :

CS_2 Cl_2 CCl_4 S_2Cl_2

٦ لوزن المعادلة التالية: $2AgNO_3(aq) + H_2S(g) \rightarrow Ag_2S(s) + HNO_3(aq)$

نضيف عدد من المولات إلى حمض النيتريك HNO_3 يساوي :-

2 3 5 4

٧ عدد مولات الأكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة الكيميائية موزونة هو :

$2C_2H_6(g) + \dots O_2(g) \rightarrow 4CO_2(g) + 6H_2O(g)$

10 5 7 4

٨ يعتبر التفاعل الكيميائي التالي من التفاعلات $SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow SO_3(g)$

المتجانسة الغازية المتجانسة الصلبة المتجانسة السائلة غير المتجانسة

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

$Li(s) + H_2O(l) \rightarrow LiOH(aq) + H_2(g)$ $RCOOH(l) + ROH(l) \rightarrow RCOOR(l) + H_2O(l)$

$N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$ $FeS(s) + S(s) \rightarrow FeS(s)$

١٠ جميع التفاعلات التالية متجانسة عدا واحدة هي :

التفاعلات بين الغازات

التفاعلات بين السوائل

تكوين الغاز

التفاعلات بين الأجسام الصلبة

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

الأحماض والقواعد الترسيب تكوين الغاز الأكسدة والاختزال

١٢ 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^+

◆ نستخدم الرموز التالية للدلالة على الحالة الفيزيائية للمادة :

(s) (l) (g) (aq)

◆ أكمل الفراغات التالية :

١ يُعتبر تقطيع الخضار من التغيرات بينما يُعتبر هضم الطعام من التغيرات

٢ يُعتبر صدأ الحديد من التغيرات بينما يعتبر انصهار الحديد من التغيرات

٣ الرمز (g) يدل على الحالة بينما يدل الرمز (l) على الحالة

٤ يرمز للحرارة (التسخين) في التفاعل الكيميائي بالرمز

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

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

٥ يُعتبر التفاعل التالي $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$ من التفاعلات

٦ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات

◆ أكتب الصيغ الكيميائية و الرموز المعبرة عن الحالات التالية :

① غاز ثاني أكسيد الكبريت

② استخدام الحرارة في تفاعل كيميائي

③ كلوريد الخارصين كعامل حفاز

④ سائل الزئبق

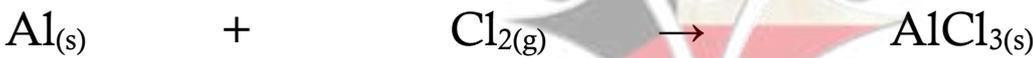
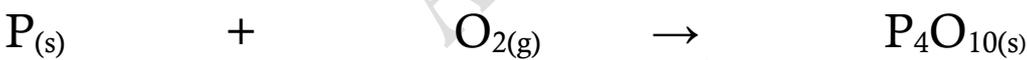
⑤ نترات البوتاسيوم الذائبة في الماء

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

◆ صنف المعادلات الكيميائية التالية الي تفاعلات متجانسة و تفاعلات غير متجانسة :



◆ زن المعادلات الكيميائية التالية :



◆ أكتب المعادلات الكيميائية الموزونة للتفاعلات التالية :

① يتفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب و يتكون غاز كبريتيد الهيدروجين

② هيدروكسيد المغنيسيوم + حمض الهيدروكلوريك ← كلوريد المغنيسيوم + الماء

③ صوديوم + ماء ← هيدروكسيد الصوديوم + هيدروجين

④ تتفكك كربونات الصوديوم الهيدروجينية بالتسخين و تنتج كربونات الصوديوم و غاز ثاني أكسيد الكربون و يتكون الماء

⑤ تسخين كلورات البوتاسيوم في وجود ثاني أكسيد المنجنيز كعامل حفاز مكوناً غاز الأوكسجين و كلوريد البوتاسيوم الصلب .

◆ أكتب المعادلات الكيميائية الكتابية و الهيكلية الموزونة للتفاعلات التالية :

① احتراق الكبريت في جو من الاكسجين وكونا ثاني اكسيد الكبريت

✍ المعادلة الكتابية :

✍ المعادلة الهيكلية :

② يتفاعل فلز الالمنيوم مع الأوكسجين في الهواء ليكون طبقة رقيقة من أكسيد الالمنيوم تغطي الالمنيوم و تحميه

✍ المعادلة الكتابية :

✍ المعادلة الهيكلية :

صفوة معلمى الكويت

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

و يتكون محلول نيترات النحاس II

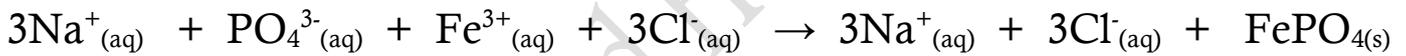
✍ المعادلة الكتابية :

✍ المعادلة الهيكلية :

✦ اكتب تعليقاً يصف التفاعلات التالية :



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



✍ الأيونات المتفرجة هي :

✍ المعادلة الأيونية النهائية :

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



✍ المعادلة الأيونية الكاملة :

✍ المعادلة الأيونية النهائية :

✍ الأيونات المتفرجة هي :

صفوة معلمى الكويت

١	صدأ الحديد يعتبر تغيراً كيميائياً لأن صدأ الحديد من التغيرات التي تحدث تغير في تركيب المادة
٢	يعتبر تجمد الماء تغيراً فيزيائياً لأن تجمد الماء من التغيرات التي لا تحدث تغيراً في تركيب المادة
٣	تزداد خصوبة الأرض الصحراوية عند حدوث البرق وسقوط الامطار لأن البرق يعمل على تكوين أكاسيد النيتروجين التي تذوب في ماء المطر مكونة احمض نيتروجينية لها دور هام في زيادة خصوبة الأرض كسماد
٤	لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة لأنها تعبر فقط عن الصيغ الكيميائية للمواد المتفاعلة و الناتجة بدون الإشارة للكميات النسبية للمواد
٥	يكتب ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2 فوق السهم عند تفكك المحلول المائي لفوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 لأن ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2 عامل حفاز يعمل على زيادة سرعة تفكك فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 ولا يشترك في التفاعل
٦	يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة: $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ لأن المواد المتفاعلة و المواد الناتجة عنه من الحالة الفيزيائية نفسها (الغازية)
٧	يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات غير المتجانسة $2Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$ لأن المواد المتفاعلة و المواد الناتجة عن التفاعل في حالتين فيزيائيتين مختلفتين
٨	تفاعل تحضير غاز الامونيا تجارياً من غاز النيتروجين و غاز الهيدروجين من التفاعلات المتجانسة لأن المواد المتفاعلة و المواد الناتجة عنه من الحالة الفيزيائية نفسها (الغازية)
٩	يعتبر تفاعل الحمض العضوي مع الكحول لتكوين الاسترو والماء من التفاعلات المتجانسة بين السوائل لأن المواد المتفاعلة و المواد الناتجة عنه من الحالة الفيزيائية نفسها (السائلة)
١٠	تفكك أزيد الصوديوم كهربائياً الى الصوديوم الصلب و غاز النيتروجين يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة $NaN_{3(s)} \rightarrow Na_{(s)} + N_{2(g)}$ لأن المواد المتفاعلة و المواد الناتجة عنه في أكثر من حالة فيزيائية