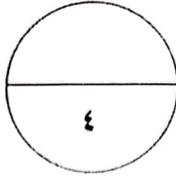


وزارة التربية منطقة.....التعليمية مدرسة..... قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية)	العام الدراسي ٢٠٢٣-٢٠٢٤ م الصف العاشر..... الاسم:..... الزمن: (٢٠ دقيقة)
--	---	---



السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي مما يدل علي:

- () ظهور لون جديد
الميو ومع المشأ
() سريان تيار كهربائي
الحاس مع الحارين
(✓) اختفاء لون البروم

() ظهور راسب
كلوريه الصور يوم مع نترات
القضه

٢- الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيوم هي :

- (✓) KOH
BaO () السير الباريوم
K₂O () السير البوتاسيوم
Ba(OH)₂ () هيدروكسيد الباريوم

٣- عند حدوث تفاعل كيميائي بتسخين برادة الحديد والكبريت الصلب تكون مركب كبريتيد الحديد II الصلب

حسب المعادلة التالية $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$ فان هذا التفاعل يصنف تحت أسم :

- () التفاعلات غير المتجانسة
(✓) التفاعلات المتجانسة بين المواد الصلبة
() التفاعلات المتجانسة بين المواد الغازية
() التفاعلات المتجانسة بين المواد السوائل

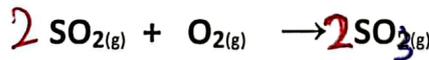
السؤال الثاني:

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1 درجة)

المعادلة الهيكلية لا تعبر عن التفاعل الكيميائي بشكل دقيق.

لذها تعبر عن الصيغ الصحيحة للمواد المتفاعله والمواد الناتجه
دون الإشارة الى الكميات النسبية

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)

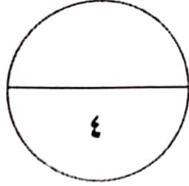


تغيرت حالتها ليست متفرجه

والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجه..... NO_3^- Na^+

وزارة التربية منطقة.....التعليمية مدرسة..... قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية)	العام الدراسي ٢٠٢٣-٢٠٢٤ م الصف العاشر..... الاسم:..... الزمن: (٢٠ دقيقة)
--	---	---



السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

- عند اشعال شريط من المغنيسيوم في الهواء الجوي فإن دليل حدوث التفاعل:
 - () تصاعد غاز *تصاعده من الحما من حوض اليه روكندوريلك*
 - (✓) سريان التيار الكهربائي *التحاس مع الحما رجين*
 - () اختفاء اللون مع البروم
- أي التغيرات التالية يعتبر تغير فيزيائي:
 - (✓) صدأ الحديد *كيميا في*
 - () تخمر السكر *كيميا في*
 - () احتراق الكربون
 - (✓) ذوبان الثلج
- يعتبر التفاعل التالي $SO_3(g) \rightarrow SO_2(g) + O_2(g)$ من التفاعلات
 - () المتجانسة الصلبة
 - (✓) المتجانسة الغازية
 - () الغير متجانسة
 - () المتجانسة السائلة

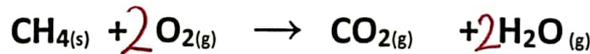
السؤال الثاني:

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1 درجة)

التفاعل التالي: $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة.

لأن المواد المتفاعله والمواد الناتجه في نفس الحاله الفيزيائيه وهى الحاله الغازيه

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة NO_3^- لم تتغير حالته في المتفاعلات والنواتج

العام الدراسي ٢٠٢٣-٢٠٢٤ م

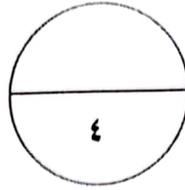
الصف العاشر

الاسم:

الزمن: (٢٠ دقيقة)

الاسم:

(الفترة الدراسية الثانية)



منطقة.....التعليمية

مدرسة.....

قسم الكيمياء والفيزياء

السؤال الأول:

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)

١- عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف فإنه يحدث تفاعل كيميائي نستدل عليه

ب تصاعداً غاز

٢- الصيغة الكيميائية CaF_2 لمركب أيوني يسمى فلوريد الكالسيوم

٣- المعادلة التي تظهر جميع المواد الذائبة في صورتها المفككة بأيونات حرة في المحلول تسمى المعادلة الأيونية الكاملة

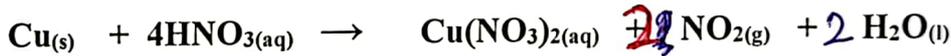
السؤال الثاني:

أ- ماذا يحدث للحالة الفيزيائية للمادة المتكونة عند خلط محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم:

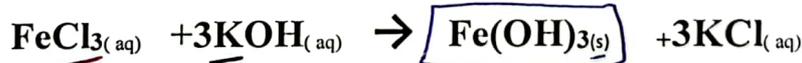
(1 درجة)

الحدث: يتسبب كلوريد الفضة Ag^+ بالترسيب
التفسير: يتحد كاتيون الفضة Ag^+ مع أيون الكلوريد Cl^- مكوناً كلوريد الفضة $AgCl$ لا يذوب في الماء

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (0.5 درجة)



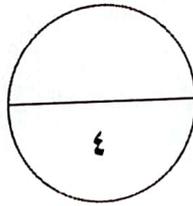
ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



ليس متفرج لأن حالتهم تغيرت

والمطلوب:

- تعيين الأيونات المتفجرة $K^+ + Cl^-$



السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي حسب المعادلة: $2Mg(s) + O_2(g) \rightarrow 2MgO(s)$

تكون الحالة الفيزيائية للمركب الناتج:

(9)
() غاز

(5)
(✓) صلب

(1)
() سائل

(4)
() محلول مائي

٢- الصيغة الكيميائية الصحيحة لأكسيد الألمنيوم هي:

Al_2O_3 (✓)

BaO ()
السير الباريوم

K_2O ()
السير البوتاسيوم

CaO ()
السير الكالسيوم

() تغير لون المحلول

() تكون راسب

(✓) تبخر المادة

() تصاعد غاز

السؤال الثاني:

أ- لديك محاليل المواد الموضحة في الشكل المقابل،

وعند خلطهما يحدث تفاعل كيميائي:

والمطلوب:

(1 درجة)



محلول $AgNO_3$



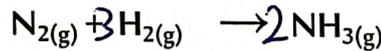
محلول $NaCl$

١- ماهي دلالة حدوث التفاعل الكيميائي.....
طهور راسب

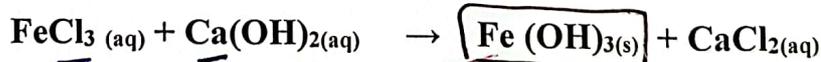
٢- تحديد نوع التفاعل حسب الحالة الفيزيائية للمواد

المفاعلة والناتجة..... التفاعلات الغير متجانسة

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة.....
 Ca^{+2} ، Cl^-

الحالة الفيزيائية تغيرت
ليس متفرج

وزارة التربية
منطقة.....التعليمية
مدرسة.....
قسم الكيمياء والفيزياء

(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)
(الفترة الدراسية الثانية)

العام الدراسي ٢٠٢٣-٢٠٢٤ م
الصف العاشر.....
الاسم:.....
الزمن: (٢٠ دقيقة)

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) امام العبارة غير الصحيحة: (3x0.5)

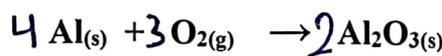
- (X) ١- العامل الحفاز هي مادة تشارك في التفاعل الكيميائي وتغير في سرعته. لا تستهلك
- (X) ٢- الصيغة الكيميائية لكاربونات الكالسيوم هي $CaCO_3$ كاربونات الصوديوم Na_2CO_3
- (✓) ٣- التفاعل $2KNO_3(s) \rightarrow O_2(g) + 2KNO_2(s)$ يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة.

السؤال الثاني:

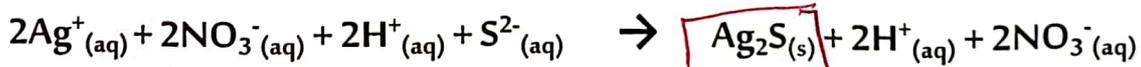
أ- اختر من المجموعة (أ) ما يناسبها من المجموعة (ب) وذلك بوضع الرقم المناسب: (1 درجة)

المجموعة (ب)		المجموعة (أ)	
التغير في درجة الحرارة	٣...	عند إضافة محلول اليود إلى النشا، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	1
اختفاء اللون	يحترق شريط المغنسيوم عند إشعاله في الهواء الجوي، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	2
سريان التيار الكهربائي	٥...	عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) الى محلول حمض الهيدروكلوريك (HCl) ، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	3
ظهور لون جديد	١...	إضاءة مصباح صغير عند توصيله بقطبي نحاس وخارصين مغموسين بمحلول حمض الكبريتيك المخفف، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي.	4
ظهور ضوء أو شرارة	٢...		

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (0.5 درجة)



ج- ادرس المعادلة الأيونية الكاملة التالية: (1 درجة)



والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة..... H^+ , NO_3^-

- تصنيف التفاعل (متجانس - غير متجانس) غير متجانس