

الدرجات فقط : هالة لبيب



SMART  
STUDENT

٢٠٢٢ - ٢٠٢٤

مادة الكيمياء

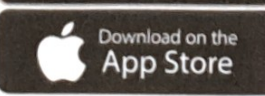
# القصير الأول

الصف العاشر

أ / أيمن رضا



Download App



فترة ثانية

العام الدراسي ٢٠٢٣/٢٠٢٤  
امتحان قصير اول فصل دراسي ثاني  
الصف العاشر كيمياء  
الزمن: ٢٠ دقيقة

نموذج (١)


وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة..... التعليمية  
ثانوية..... بنين  
قسم الكيمياء والفيزياء

(  $\frac{1}{2} \times 3$  )

السؤال الاول :- اكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :

- (١) يعتبر صدأ الحديد تغير.....كيميائي.....
- (٢) عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي فإن دليل حدوث التفاعل.....اختفاء لون سائل البروم.....
- (٣) عدد ذرات الكربون في حمض الأسيتيل ساليسيليك ( الأسبرين )  $C_9H_8O_4$  يساوي.....٩.....

( 1 × 1 )

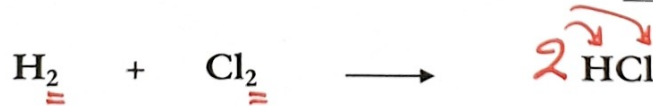
السؤال الثاني : أ- علل:

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

لأن المواد الداخلة في التفاعل والناتجة منه من نفس الحالة الفيزيائية

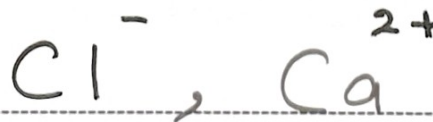
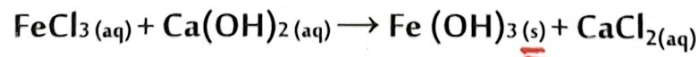
(  $\frac{1}{2} \times 1$  )

ب- زن المعادلة التالية:



( 1 × 1 )

ج/ لديك المعادلة التالية أجب عن المطلوب:



الايونات المتفرجة هي



Scan Me



العام الدراسي ٢٠٢٣ / ٢٠٢٤

امتحان قصير اول فصل دراسي ثاني

الصف العاشر كيمياء

الزمن: ٢٠ دقيقة

نموذج (٢)


وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية

ثانوية .....

قسم الكيمياء والفيزياء

الصف: .....

الاسم: .....

( 3 ×  $\frac{1}{2}$  )

السؤال الاول :- اكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :

(١) يعتبر انصهار الحديد تغير..... فيزيائي .....(٢) الرمز (aq) يدل على الحالة - المسائلة -(٣) طبقا للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات - الاحتوائية - بـه الغازات

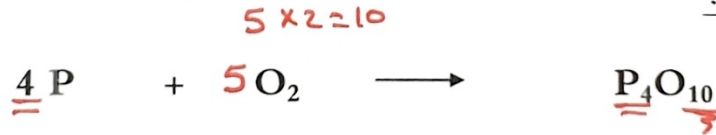
( 1 × 1 )

السؤال الثاني : أ- قارن بين كلا مما يلي:

وجه المقارنة	إضافة محلول اليود إلى النشا	إضافة نقط من صبغة تباي الشمس إلى محلول NaOH
دليل التفاعل	ظهور لون جريد (اللون الأزرق)	تغير لون صبغة تباي الشمس

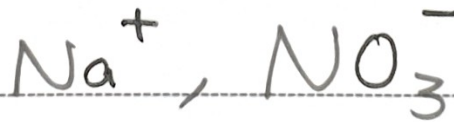
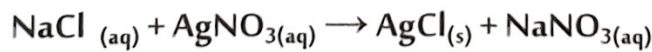
( 1 ×  $\frac{1}{2}$  )

ب- زن المعادلة التالية:



( 1 × 1 )

ج/ لديك المعادلة التالية أجب عن المطلوب:



الايونات المتفرجة هي



Scan Me

العام الدراسي ٢٠٢٣/٢٠٢٤  
امتحان قصير اول فصل دراسي ثاني  
الصف العاشر كيمياء  
الزمن: ٢٠ دقيقة

نموذج (٣)


وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية  
ثانوية .....  
قسم الكيمياء والفيزياء

الاسم: .....

الصف: .....

( $\frac{1}{2} \times 3$ )

السؤال الاول :- اكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :



(٩)

الغازية

الفيزيائية

(٣) طبقا للحالة الفيزيائية للمواد تعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات

( $1 \times 1$ )

السؤال الثاني: أ- علل:

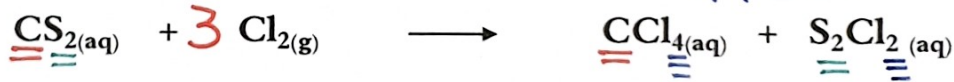
يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية؟

بسبب حدوث تغير في تركيب المادة.

( $\frac{1}{2} \times 1$ )

$3 \times 2 = 6$

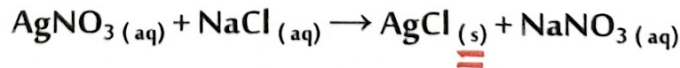
ب- زن المعادلة التالية:



$4 + 2 = 6$

( $1 \times 1$ )

ج/ لديك المعادلة التالية أجب عن المطلوب:



$Na^+, NO_3^-$

الايونات المتفرجة هي



Scan Me

العام الدراسي ٢٠٢٣/٢٠٢٤  
امتحان قصير اول فصل دراسي ثاني  
الصف العاشر كيمياء  
الزمن: ٢٠ دقيقة

نموذج (٤)


وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية  
ثانوية .....  
قسم الكيمياء والفيزياء

الاسم: .....

الصف: .....

(  $\frac{1}{2} \times 3$  )

السؤال الاول :- اكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :

(١) الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي (و) SO<sub>3</sub> .....(٢) الرمز (s) يدل على الحالة المسلك .....(٣) يعتبر تفاعل الحمض العضوي مع الكحول من التفاعلات المتجانسة بين المسائل .....(  $\frac{1}{2} \times 2$  )

السؤال الثاني : أ- قارن بين كلا مما يلي:

A + B → C		
وجه المقارنة	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
تحديد المواد المتفاعلة والمواد الناتجة	A , B	C

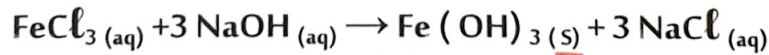
(  $\frac{1}{2} \times 1$  )

ب- زن المعادلة التالية:



( 1 × 1 )

ج/ لديك المعادلات التالية أجب عن المطلوب:



الايونات المتفرجة هي



Scan Me



العام الدراسي ٢٠٢٣ / ٢٠٢٤  
امتحان قصير اول فصل دراسي ثاني  
الصف العاشر كيمياء  
الزمن: ٢٠ دقيقة

نموذج (٥)

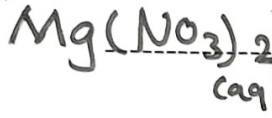

وزارة التربية  
الإدارة العامة لمنطقة..... التعليمية  
ثانوية..... بنين  
قسم الكيمياء والفيزياء

الاسم: .....

الصف: .....

( $\frac{1}{2} \times 3$ )

السؤال الاول :- اكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا :



(١) الصيغة الكيميائية لنترات الماغنسيوم الذائبة في الماء هي  
(٢) يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز  $\Delta$

(٣) الأيونات التي لا تشارك أو لا تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي تسمى الأيونات المتفرجة

( $\frac{1}{2} \times 1$ )

السؤال الثاني : أ- قارن بين كلا مما يلي:

وجه المقارنة	تعفن الخبز	طحن السكر
نوع التغير الحادث	تغير كيميائي	تغير فيزيائي

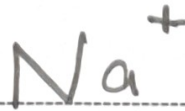
( $\frac{1}{2} \times 1$ )

ب- زن المعادلة التالية:



( $1 \times 1$ )

ج/ لديك المعادلات التالية أجب عن المطلوب:



الايونات المتفرجه هي



Scan Me