

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

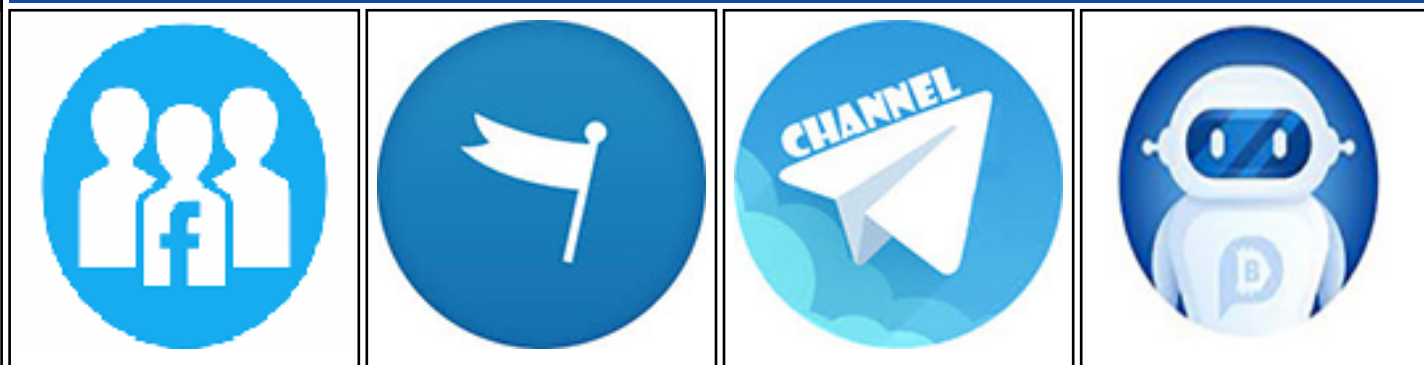


المدرسة مدرسة التميز النموذجية

الملف مراجعة الاختبار القصير الأول مع نموذج الإجابة منهاج جديد

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← 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

مذكرة المثالي الإثرائية	1
تعريف وتعاليل	2
بنك اسئلة	3
مذكرة كيمياء	4
مذكرة الورقة التقويمية	5



نماذج الاختبار القصير الأول

الفصل الثاني

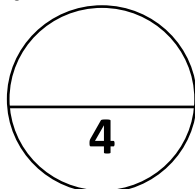
2025 / 2026

الصف : العاشر

مدرسة التميز النموذجية

المادة : كيمياء





(٣ × $\frac{1}{2}$)

السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

- ١- يعتبر صدأ الحديد تغير
- ٢- عند إضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي فإن دليل حدوث التفاعل
- ٣- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الامونيا من التفاعلات

السؤال الثاني :

أ. علل ان التفاعل $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة (١×١)

.....

ب. زن المعادلة التالية : (١× $\frac{1}{2}$)



ج. لديك المعادلة الايونية لتالية أجب عن المطلوب : (١×١)



الايونات المتفرجة هي :

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

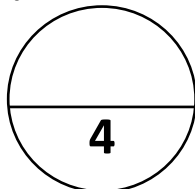
إدارة التعليم الخاص

الاسم : _____

مدرسة . التميز النموذجية

المجال : كيمياء

قسم العلوم



السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (٣ × $\frac{1}{2}$)

- ١ - الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي
- ٢ - الرمز (g) يدل على الحالة
- ٣ - طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات

السؤال الثاني :

أ. اعط تعليلاً علمياً لما يلي
" يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية "

(١ × ١)

.....
.....

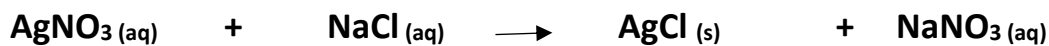
ب. زن المعادلة التالية :

(١ × $\frac{1}{2}$)



ج. لديك المعادلة الأيونية التالية اجب عن المطلوب :

(١ × ١)



الأيونات المتفرجة هي :

العام الدراسي 2025 2026

الاختبار القصير (١) تجريبي

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

إدارة التعليم الخاص

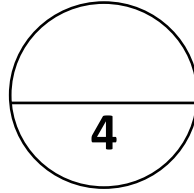
الاسم :

مدرسة . التميز النموذجية

المجال : كيمياء

قسم العلوم

(نموذج إجابة)



(٣ × $\frac{1}{2}$)

السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

١- يعتبر صدأ الحديد تغير كيميائي

٢-- عند إضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي

فإن دليل حدوث التفاعل **اختفاء لون البروم**

٣-- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين

لتكوين غاز الامونيا من التفاعلات **المتجانسة**

السؤال الثاني :

(أ) علل التفاعل التالي $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة (١×١)

..... لان المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في حالة فيزيائية واحدة وهي الحالة الغازية

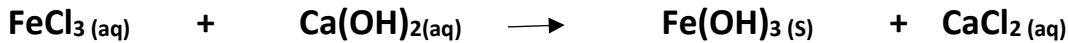
(١ × $\frac{1}{2}$)

(ب) زن المعادلة التالية :



(١×١)

ج. لديك المعادلة الايونية لتالية أجب عن المطلوب :



الايونات المتفرجة هي : **$Ca^{+2}_{(aq)}$ $Cl^{-}_{(aq)}$**

العام الدراسي 2025 2026

الاختبار القصير (١) تجريبي

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثانية)

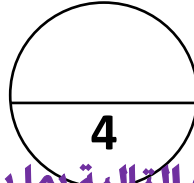
إدارة التعليم الخاص

الاسم : _____

مدرسة . التميز النموذجية

المجال : كيمياء

قسم العلوم



السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (٣ × $\frac{1}{2}$)

١ - الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي SO_3

٢- الرمز (g) يدل على الحالة**الغازية**.....

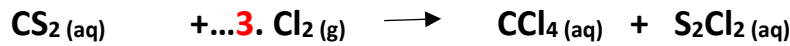
٣- طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعلات الترسيب من التفاعلات**الغير متجانسة**.....

السؤال الثاني :

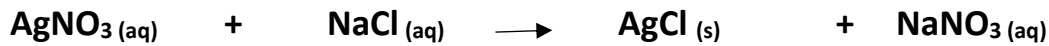
أ) اعط تعليلاً علمياً لما يلي

" يعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية "
...**لأنه حدث تغير في تركيب المادة وتكون مادته جديدة وهي الصدأ**.....

ب) زن المعادلة التالية :
 ($\frac{1}{2} \times 1$)



ج. لديك المعادلة الأيونية التالية اجب عن المطلوب :
 (١ × ١)



الايونات المتفرجة هي : NO_3^-,..... Na^+



عندما يكون تعليم أبنائكم
اهتمامكم الأول في الحياة



مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي

قنواتنا على تليجرام



الصف الرابع



الصف الثالث



الصف الثاني



الصف الأول



الصف الثامن



الصف السابع



الصف السادس



الصف الخامس



صف ١١ أدبي



صف ١١ علمي



الصف العاشر



الصف التاسع



صف ١٢ أدبي



صف ١٢ علمي