

الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
المستوى: تاسعة ابتدائي

فرض مراقبة عدد 02 في العلوم الفيزيائية

إعدادية أبو بكر القمودي
سيدي بوزيد
2022-2021

العدد



الاسم: اللقب: القسم: 19

التمرين الأول (08 نقاط)

١ - ضع علامة X أمام كل بيان صحيح من البيانات التالية :



- الماء المقطر ناقل جيد للتيار الكهربائي.
- المحاليل الشاردية ناقلة للتيار الكهربائي.
- محلول الماء لملح الطعام المركز ينقل التيار الكهربائي بصعوبة
- تردد ناقليه محلول شاردي للتيار الكهربائي كلما ازداد تركيزه.

٢ - علما وأن شدة التيار الكهربائي تساوي mA عندما يمر التيار الكهربائي

بالماء النقي و $148mA$ عندما يمر بالمحلول المائي لكلورير الصوديوم .

٣- بين أن محلول الماء للكlorir الصوديوم هو محلول شاردي؟

٤- نضيف كمية من الماء النقي للمحلول المائي للكlorir الصوديوم . هل أن ناقليه محلول للتيار الكهربائي سترتفع أو ستنخفض ؟ علل إجابتك؟

الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
المستوى: تاسعة ابتدائية

فرض مراقبة عدد 02 في العلوم الفيزيائية

إعدادية أبو بكر القمودي
سيدي بوزيد
2022-2021

العدد



الاسم: اللقب: القسم: ١٩

التمرين الأول (08 نقاط)

١ - ضع علامة \times أمام كل بيان صحيح من البيانات التالية :



- الماء المقطر ناقل جيد للتيار الكهربائي.
- المحاليل الشاردية ناقلة للتيار الكهربائي.
- محلول الماء لملح الطعام المركز ينقل التيار الكهربائي بصعوبة
- تردد ناقليه محلول شاردي للتيار الكهربائي كلما ازداد تركيزه.

٢ - علما وأن شدة التيار الكهربائي تساوي mA عندما يمر التيار الكهربائي

بالماء النقي و $148mA$ عندما يمر بالمحلول المائي لكلورير الصوديوم .

٣- بين أن محلول الماء للكlorir الصوديوم هو محلول شاردي؟

٤- نضيف كمية من الماء النقي للمحلول المائي للكlorir الصوديوم . هل أن ناقليه محلول للتيار الكهربائي سترتفع أو ستنخفض ؟ علل إجابتك ؟

الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
المستوى: تاسعة ابتدائية

فرض مراقبة عدد 02 في العلوم الفيزيائية

إعدادية أبو بكر القمودي
سيدي بوزيد
2022-2021

العدد



الاسم: القسم: ١٩ اللقب:

التمرين الأول (٠٨ نقاط)

١ - ضع علامة \times أمام كل بيان صحيح من البيانات التالية :



- الماء المقطر ناقل جيد للتيار الكهربائي.

- المحاليل الشاردية ناقلة للتيار الكهربائي.

- محلول الماء لملح الطعام المركّز ينقل التيار الكهربائي بصعوبة

- تردد ناقليّة محلول شاردي للتيار الكهربائي كلما ازداد تركيزه.

٢ - علما وأنّ شدة التيار الكهربائي تساوي mA عندما يمرّ التيار الكهربائي

بالماء النقيّ و $148mA$ عندما يمرّ بالمحلول المائي لكلورير الصوديوم .

٣- بين أنَّ محلول الماء للكlorir الصوديوم هو محلول شاردي؟

المحلول المائي للكlorir الصوديوم هو محلول شاردي لأنَّه أقدر بكثير من الماء
النقيّ على نقل التيار الكهربائي

٤- تُضيف كمية من الماء النقيّ للمحلول المائي للكlorir الصوديوم . هل أنَّ
ناقليّة محلول للتيار الكهربائي ستترتفع أو ستنخفض ؟ علل إجابتك؟

عند إضافة كمية من الماء للمحلول المائي للكlorir الصوديوم سينخفض تركيزه
ونحن نعلم أنَّ ناقليّة المحاليل المائية الشاردية للكهرباء ترتفع بارتفاع التركيز و
تنقص بنقصانه وبالتالي ستنخفض الناقليّة في هذه الحالة.

يؤدي الاحتراق التام للميتان في الأكسجين إلى تكوّن الماء وغاز ثاني أكسيد الكربون.

١- حدد الأحسام المتفاعلة والأجسام المنتجة لهذا التفاعل الكيميائي؟

الميتان - الأكسجين

المتفاعلات:

الماء - ثاني أكسيد الكربون

منتجات التفاعل:

٢- أكمل الجدول التالي؟

الصيغة الكيميائية	نوع و عدد الذرات	العنصر
CH_4	ذرة كربون ٤ ذرات هيدروجين	الميتان
H_2O	ذرة أكسجين ٢ ذرات هيدروجين	الماء
O_2	٢ ذرات أكسجين	الأكسجين
CO_2	٢ ذرات أكسجين ذرة كربون	ثاني أكسيد الكربون

٣- أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل؟



٤- أسرد مبدأ حفظ المادة؟

أثناء كل تفاعل كيميائي تحفظ المادة المتفاعلة و بالتالي يحفظ العدد الجملي للذرات المكونة لتلك المادة.

٥- هل احترم مبدأ حفظ المادة في كتابة المعادلة الكيميائية؟ علل إجابتك؟

لم يحترم مبدأ حفظ المادة في كتابة هذه المعادلة لأن عدد ذرات الهيدروجين قبل التفاعل أكبر من عددها بعد التفاعل كما نلاحظ تغير عدد ذرات الأكسجين.

٦- أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة؟



عملاً موفقاً

الأستاذ: بشير ظاهري
التوقيت: 30 دقيقة
المستوى: تاسعة ابتدائي

فرض مراقبة عدد 02 في العلوم الفيزيائية

إعدادية أبو بكر القمودي
سيدي بوزيد
2022-2021

العدد



الاسم: اللقب: القسم: 19

التمرين الأول (08 نقاط)

١ - ضع علامة \times أمام كل بيان صحيح من البيانات التالية :



- الماء المقطر ناقل جيد للتيار الكهربائي.
- المحاليل الشاردية ناقلة للتيار الكهربائي.
- محلول الماء لملح الطعام المركز ينقل التيار الكهربائي بصعوبة
- تردد ناقليه محلول شاردي للتيار الكهربائي كلما ازداد تركيزه.

٢ - علما وأن شدة التيار الكهربائي تساوي mA عندما يمر التيار الكهربائي

بالماء النقي و $148mA$ عندما يمر بالمحلول المائي لكلورير الصوديوم .

٣- بين أن محلول الماء للكlorir الصوديوم هو محلول شاردي؟

٤- نضيف كمية من الماء النقي للمحلول المائي للكlorir الصوديوم . هل أن ناقليه محلول للتيار الكهربائي سترتفع أو ستنخفض ؟ علل إجابتك؟

التمرين الثاني (12 نقطة)

يؤدي الاحتراق التام للميتان في الأكسجين إلى تكوّن الماء وغاز ثاني أكسيد الكربون .

1- حدد الأجسام المتفاعلة والأجسام المنتجة لهذا التفاعل الكيميائي ؟

المتفاعلات:

منتجات التفاعل:

2- أكمل الجدول التالي؟

الصيغة الكيميائية	نوع و عدد الذرات	المادة
.....	ذرة كربون 4 ذرات هيدروجين	الميتان
.....	ذرة أكسجين 2 ذرات هيدروجين	الماء
.....	2 ذرات أكسجين	الأكسجين
.....	2 ذرات أكسجين ذرة كربون	ثاني أكسيد الكربون

3- أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل ؟



4- أسرد مبدأ حفظ المادة؟

5- هل احترم مبدأ حفظ المادة في كتابة المعادلة الكيميائية ؟ علل إجابتك؟

6- أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة؟

