



الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

السؤال الأول

1. جميع ما يلي من الخصائص الفيزيائية للمادة ما عدا

- اللون
- الكثافة
- درجة الانصهار
- صدأ المعادن

2. يمكن التمييز عن طريق اللون بين كل من

- السكر والملح
- الدقيق والنشا
- الحديد والذهب
- الاكسجين وثاني أكسيد الكربون

3. يمكن التمييز عن طريق الرائحة بين كل من

- العطر والخل
- الفضة والالومنيوم
- الخشب والبلاستيك
- الماء والتلج

4. يمكن التمييز عن طريق التوصيل الكهربائي بين كل من

- الحديد والنحاس
- المطاط والبلاستيك
- النحاس والمطاط
- الفضة والحديد

5. اي مما يلي ليس من الخصائص التي تميز غاز الهيليوم

- غاز خامل لا يتفاعل في الظروف العادية
- اكبر كثافة من الهواء
- غير قابل للاشتعال
- أقل كثافة من الهواء





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



6. كل مما يلي من الخواص الفيزيائية لقطعة من كربونات الكالسيوم عد انها

- صلبة
- لا تذوب في الماء
- بيضاء اللون
- تكون فقاعات غازية مع الخل

7. جميع المواد التالية غير نقية ماعدا

- محلول السكر
- محلول الخل
- عصير البرتقال
- الزنبق

8. صيغة جزئى يتكون من ذرة كربون واربع ذرات هيدروجين

- CH4
- C2H4
- C3H6
- C4H10

9. مادة شفاة منخفضة الكثافة يدخل الهواء في تركيبها

- التيتانيوم
- الفحم
- البلاستيك
- الأيروجل

10. جميع ما يلي يعتبر خاصية فيزيائية ماعدا

- انصهار الثلج
- تكسير الزجاج
- صدأ الحديد
- تغير شكل الصلصال





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



11. يمكن فصل مكونات محلول ملح الطعام عن طريق

- الترشيح
- التسخين
- الذوبان
- التبخير

12. كل ما يلي مخاليط متجانسة ما عدا

- محلول ملح الطعام
- مخلوط رمل وماء
- محلول السكر
- محلول الخل

13. يمكن فصل المخاليط غير المتجانسة بطريقة

- التبخير
- التكاثر
- الترشيح
- التسخين

14. من أمثلة الجزيئات أحادية الذرة

- الكربون
- الأكسجين
- النيتروجين
- حمض النيتريك

15. الصيغة الجزيئية لصبغ الأزرق النيلي تحتوي على عشر ذرات من عنصر

- الكبريت
- النحاس
- الأكسجين
- الكالسيوم





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



السؤال الثاني

صنف الخواص الآتية الي خواص فيزيائية أو كيميائية :

1. اللون الفضي للألومنيوم
2. صدأ الحديد عند تعرضه للهواء الرطب
3. اشتعال الصوديوم عند وضعه في الماء
4. غليان الماء عن 100°C
5. الزئبق سائل في درجات الحرارة العادية
6. تحول الخشب الي فحم الاحتراق

السؤال الثالث

أكمل الفراغ بما هو مناسب فيما يلي:

1. اختلاف لون الراسب عند وضع كاشف علي محلولين مختلفين يعتبر خاصية
2. لا يتفاعل غاز النيتروجين مع المصنوع منه إطار السيارات ولا يتأثر بالحرارة
3. يدخل الهواء في تركيب مادة الأيروجل بنسبة % ولذلك تعتبر مادة الكثافة
4. اختلاف لزوجة الماء عن العسل من الخواص
5. جهاز يستخدم في تحليل الماء المحمض الي اكسجين وهيدروجين بالتحليل الكهربائي

السؤال الرابع

ضع كلمة صح امام العبارة الصحيحة وكلمة خطأ أمام العبارة الخاطئة

الاجابة

العبارة

رقم

العبارة

- 1 - انصهار الجليد يمثل تغيرا كيميائيا
- 2 - يوصل السليكون الكهرباء بدرجة اعلي من توصيل النحاس
- 3 - سبيكة الالومنيوم والتيتانيوم تحتفظ بمناقتها في درجة الحرارة المرتفعة
- 4 - الهيليوم من الغازات القابلة للاشتعال
- 5 - بعض مياه الأنهار تغطي في فصل الشتاء بالثلج وهذا معناه أن كثافة الثلج اكبر من كثافة الماء





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



صوب ما تحته خط

السؤال الخامس

- i. لا يمكن تحليل المركب الي ما هو ابسط منه
- ii. مخلوط الملح والماء يمكن فصله بالترشيح
- iii. يتكون جزئ مركب صبغ الازرق النيلبي من ثلاثة عناصر
- iv. صناعة مقابض ادوات الطهي من الخشب تعتمد علي خاصية كيميائية
- v. سبيكة الاستانليس مصنوعة من النحاس المضاف إليه بعض المواد وغير قابلة للصدأ

اكتب المصطلح العلمي :

السؤال السادس

1. الخواص التي تظهر عند حدوث تفاعل كيميائي يؤدي إلي تغير شكل وتركيب المادة
2. غاز حامل كثافته أقل من كثافة الهواء وغير قابل للاشتعال
3. غاز لا فلزي يقاوم التغير في درجات الحرارة وتملأ به اطارات السيارات
4. شبه فلز يوصل الكهرباء بدرجة أقل من الفلزات واكبر من اللافلزات
5. سبيكة مصنوعة من الحديد المضاف إليه بعض العناصر وغير قابل للصدأ

ماذا يحدث عند :

السؤال السابع

1. عدم توفر فيتامين D في دم جسم الانسان
2. تفرغ غاز الهيليوم من النار
3. استخدام الحديد في صناعة هياكل الطائرات الحربية
4. ملء المناطيد بغاز الاكسجين
5. استخدام السيلكون في صناعة اسلاك الكهرباء





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



أذكر أهمية واحدة لكل من

السؤال الثامن

1. غاز الهيليوم :
2. جهاز فولتامتر هوفمان :
3. غاز النيتروجين :
4. شبكة الاستانليس ستيل :
5. شبكة الالومنيوم والتيتانيوم :

بسماعه
نلهمك لتبدع ...!





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

السؤال الأول

2. جميع ما يلي من الخصائص الفيزيائية للمادة ما عدا

- اللون
- الكثافة
- درجة الانصهار
- صدأ المعادن

3. يمكن التمييز عن طريق اللون بين كل من

- السكر والملح
- الدقيق والنشا
- الحديد والذهب
- الأكسجين وثاني أكسيد الكربون

4. يمكن التمييز عن طريق الرائحة بين كل من

- العطر والخل
- الفضة والالومنيوم
- الخشب والبلاستيك
- الماء والتلج

5. يمكن التمييز عن طريق التوصيل الكهربائي بين كل من

- الحديد والنحاس
- المطاط والبلاستيك
- النحاس والمطاط
- الفضة والحديد

6. أي مما يلي ليس من الخصائص التي تميز غاز الهيليوم

- غاز خامل لا يتفاعل في الظروف العادية
- أكبر كثافة من الهواء
- غير قابل للاشتعال
- أقل كثافة من الهواء





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



7. كل مما يلي من الخواص الفيزيائية لقطعة من كربونات الكالسيوم عد انها

- صلابة
- لا تذوب في الماء
- بيضاء اللون
- تكون فقاعات غازية مع الخل

8. جميع المواد التالية غير نقية ماعدا

- محلول السكر
- محلول الخل
- عصير البرتقال
- الزنبق

9. صيغة جزئى يتكون من ذرة كربون واربع ذرات هيدروجين

- CH_4
- C_2H_4
- C_3H_6
- C_4H_{10}

10. مادة شفاة منخفضة الكثافة يدخل الهواء في تركيبها

- التيتانيوم
- الفحم
- البلاستيك
- الأيروجل

11. جميع ما يلي يعتبر خاصية فيزيائية ماعدا

- انصهار الثلج
- تكسير الزجاج
- صدأ الحديد
- تغير شكل الصلصال





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



12. يمكن فصل مكونات محلول ملح الطعام عن طريق

- الترشيح
- التسخين
- الذوبان
- التبخير

13. كل ما يلي مخاليط متجانسة ما عدا

- محلول ملح الطعام
- مخلوط رمل وماء
- محلول السكر
- محلول الخل

14. يمكن فصل المخاليط غير المتجانسة بطريقة

- التبخير
- التكاثر
- الترشيح
- التسخين

15. من أمثلة الجزيئات أحادية الذرة

- الكربون
- الأكسجين
- النيتروجين
- حمض النيتريك

16. الصيغة الجزيئية لصبغ الأزرق النيلوي تحتوي على عشر ذرات من عنصر

- الكبريت
- النحاس
- الأكسجين
- الكالسيوم





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



صنف الخواص الآتية الي خواص فيزيائية أو كيميائية :

السؤال الثاني

2. اللون الفضي للألومنيوم **فيزيائية**
3. صدأ الحديد عند تعرضه للهواء الرطب **كيميائية**
4. اشتعال الصوديوم عند وضعه في الماء **كيميائية**
5. غليان الماء عن 100°C **فيزيائية**
6. الزئبق سائل في درجات الحرارة العادية **فيزيائية**
7. تحول الخشب الي فحم الاحتراق **كيميائية**

أكمل الفراغ بما هو مناسب فيما يلي:

السؤال الثالث

2. اختلاف لون الراسب عند وضع كاشف علي محلولين مختلفين يعتبر خاصية **كيميائية**
 3. لا يتفاعل غاز النيتروجين مع **المطاط** المصنوع منه إطار السيارات ولا يتأثر بالحرارة
 4. يدخل الهواء في تركيب مادة الأيروجل بنسبة ٩٩,٨ % ولذلك تعتبر مادة **منخفضة الكثافة**
 5. اختلاف لزوجة الماء عن العسل من الخواص **الفيزيائية**
 6. جهاز يستخدم في تحليل الماء المحمض الي اكسجين وهيدروجين بالتحليل الكهربائي
- الفولتامتر هو فمان

ضع كلمة صح امام العبارة الصحيحة وكلمة خطأ أمام العبارة الخاطئة

السؤال الرابع

الاجابة

العبارة

رقم

العبارة

خطأ

انصهار الجليد يمثل تغيرا كيميائيا

- 1

خطأ

يوصل السليكون الكهرباء بدرجة اعلي من توصيل النحاس

- 2

صح

سبيكة الالومنيوم والتيتانيوم تحتفظ بمتانتها في درجة الحرارة المرتفعة

- 3

خطأ

الهيليوم من الغازات القابلة للاشتعال

- 4

خطأ

بعض مياه الأنهار تغطي في فصل الشتاء بالثلج وهذا معناه أن كثافة الثلج اكبر من كثافة الماء

- 5





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



صوب ما تحته خط

السؤال الخامس

- ii. لا يمكن تحليل المركب الي ما هو ابسط منه **العنصر**
- iii. مخلوط الملح والماء يمكن فصله **بالترشيح والتبخير والتكثيف**
- iv. يتكون جزئ مركب صبغ الازرق النيلبي من **ثلاثة عناصر أربعة**
- v. صناعة مقابض ادوات الطهي من الخشب تعتمد علي **خاصية كيميائية خاصة فيزيائية**
- vi. سبيكة الاستانليس مصنوعة من **النحاس** المضاف إليه بعض المواد وغير قابلة للصدأ **الحديد**

اكتب المصطلح العلمي :

السؤال السادس

2. الخواص التي تظهر عند حدوث تفاعل كيميائي يؤدي إلي تغير شكل وتركيب المادة **الخواص الكيميائية**
3. غاز حامل كثافته أقل من كثافة الهواء وغير قابل للاشتعال **الهيليوم**
4. غاز لا فلزي يقاوم التغير في درجات الحرارة وتملاً به اطارات السيارات **النيتروجين**
5. شبه فلز يوصل الكهرباء بدرجة أقل من الفلزات واكبر من اللافلزات **السيلكون**
6. سبيكة مصنوعة من الحديد المضاف إليه بعض العناصر وغير قابل للصدأ

الاستانليس ستيل

ماذا يحدث عند :

السؤال السابع

2. عدم توفر فيتامين D في دم جسم الانسان **يتعرض الإنسان لمرض هشاشة العظام**
3. تفرغ غاز الهيليوم من النار **لا يشتغل غاز الهيليوم**
4. استخدام الحديد في صناعة هياكل الطائرات الحربية **ينصهر الحديد عند ارتفاع درجة الحرارة**
5. ملء المناطيد بغاز الاكسجين **لا ترتفع لأعلي لان كثافة الاكسجين اكبر من كثافة الهواء**
6. استخدام السيلكون في صناعة اسلاك الكهرباء **لا ينقل الكهرباء بشكل جيد لأنه شبه فلز**





الفصل الدراسي
الأول
2024/2025

الدرس الثالث

الوحدة الأولى
المادة

الصف
أولى
إعدادي

المادة
علوم



أذكر أهمية واحدة لكل من

السؤال الثامن

2. غاز الهيليوم : ملء المناطق
3. جهاز فولتامتر هوفمان : تحليل الماء كهربيا
4. غاز النيتروجين : ملء اطارات السيارات
5. سبيكة الاستانليس ستيل : في صناعة اواني الطهي
6. سبيكة الالومنيوم والتيتانيوم : هياكل الطائرات الحربية

بسم الله الرحمن الرحيم
نلهمك لتبدع ...!

