



الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
واللافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

السؤال الأول

- 1- أي من الخصائص التالية يميز الفلزات؟
(أ) عازلة للكهرباء (ب) قابلة للطرق والسحب
(ج) هشّة وضعيفة (د) لا تعكس الضوء
- 2- معظم الفلزات ينتهى مستوى الطاقة الأخير فى ذراتها بعدد 1 أو 2 أو 3 إلكترون
(أ) صح (ب) خطأ
- 3- الفلزات كلها مواد صلبة، عدا الذى يتواجد فى صورة سائلة
(أ) النيكل (ب) البروم (ج) الزئبق (د) الكوبلت
- 4- اللافلزات تتواجد فى صورتين
(أ) السائلة والغازية (ب) الصلبة والبلورية (ج) الصلبة والسائلة (د) الصلبة والغازية
- 5- البروم يتواجد فى صورة
(أ) السائلة فقط (ب) الصلبة فقط (ج) الصلبة والسائلة (د) الصلبة والغازية
- 6- المواد التي تتميز ببريق معدني وقابلة للتوصيل الكهربائي تسمى.....
(أ) شبه الفلزات (ب) اللافلزات (ج) الفلزات (د) الصلبة اللافلزية
- 7- السبائك هي مواد تتكون من فلز واحد فقط
(أ) صح (ب) خطأ
- 8- أي مما يلي يُعد من خصائص اللافلزات؟
(أ) توصل الحرارة والكهرباء (ب) ذات بريق معدني
(ج) هشّة وغير موصلة للكهرباء (د) جميع ما سبق
- 9- أي من العبارات التالية صحيحة
(أ) الجرافيت عنصر لا فلزي ولكنه جيد توصيل الكهرباء
(ب) الجرافيت عنصر لا فلزي ولا يوصل الكهرباء
(ج) الجرافيت عنصر فلزي و جيد توصيل الكهرباء
(د) الجرافيت عنصر فلزي ولا يوصل الكهرباء
- 10- تتميز الفلزات عن اللافلزات بارتفاع درجات انصهارها وتوصيلها للحرارة.
(أ) صح (ب) خطأ





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
واللافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



11- اي من العبارات التالية صحيحة

- (أ) الفلزات النقية تكون صلبة وغالبا ما تكون غير صالحة للاستخدامات الصناعي
(ب) الفلزات النقية تكون لينة وغالبا ما تكون غير صالحة للاستخدامات الصناعي
(ج) الفلزات النقية تكون لينة وغالبا ما تكون صالحة للاستخدامات الصناعي
(د) الفلزات النقية تكون صلبة وغالبا ما تكون صالحة للاستخدامات الصناعي

12- السبائك مخاليط و يعبر عن معظمها بصيغ جزيئي

(أ) صح (ب) خطأ

13- أي من العناصر التالية يُعد من اللافلزات؟

(أ) الحديد (ب) النحاس (ج) الكربون (د) الألمنيوم

14- أي من العناصر التالية يوجد في الحالة السائلة عند درجة حرارة الغرفة؟

(أ) الأكسجين (ب) البروم (ج) الحديد (د) الكبريت

15- أي مما يلي يُعد من استخدامات الفلزات؟

(أ) صناعة الأسلاك الكهربائية (ب) صناعة زجاج النوافذ (ج) تحضير العطور (د) صناعة الورق

16- ما السبيكة التي تتكون من النحاس والقصدير؟

(أ) البرونز (ب) الفولاذ (ج) النحاس الأصفر (د) الألمنيوم المخلوط

17- ما الفائدة الرئيسية من تكوين السبائك؟

- (أ) تحسين الخصائص الفيزيائية والكيميائية للفلز
(ب) تقليل الوزن فقط
(ج) تقليل درجة الانصهار فقط
(د) جعل المادة غير موصلة للكهرباء

18- الرابطة الفلزية هي المسؤولة عن صلابة الفلزات وارتفاع درجة انصهارها

(أ) صح (ب) خطأ





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
واللافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



19- الرابطة الفلزية هي قوة التجاذب بين أيونات الفلز الموجبة وسحابة إلكترونات التكافؤ السالبة المحيطة بها.

(أ) الرابطة التفاعلية (ب) الرابطة الاحادية (ج) الرابطة التساهمية (د) الرابطة الفلزية

20- تتجمع ذرات الفلز الصلب في ترتيب يعرف بالشبكة
(أ) الفلزية الايونية (ب) البلورية القطبية (ج) البلورية الفلزية (د) البلورية التساهمية

21- كل مما يلي من خواص عنصر الصوديوم، عدا :
(أ) فلز. (ب) له بريق معدني. (ج) رديء التوصيل للكهرباء. (د) سهل التشكيل

22- أي مما يلي يدل على الترتيب الصحيح لصلابة فلزات الصوديوم (11) Na، والمغنسيوم Mg (12)، والألومنيوم (13) Al؟

(ب) $Al < Mg < Na$

(أ) $Na < Mg < Al$

(د) $Mg < Na < Al$

(ج) $Al < Na < Mg$

23- عنصر (X) درجة غليانه $2807^{\circ}C$ ودرجة انصهاره $1064^{\circ}C$ ، أي مما يلي من خواص العنصر (X)؟

(أ) رديء التوصيل للكهرباء (ب) هش (ج) قابل للتشكيل (د) معتم.

24- تساعد في تصنيف بعض العناصر إلى فلزات ولا فلزات؟
(أ) هل هي صلبة؟ (ب) هل هي سائلة؟ (ج) هل هي ملونة؟ (د) هل هي هشة؟

25- ما الخاصية التي تميز الفلزات عن اللافلزات؟

أ. لها بريق معدني ب. غير قابلة للسحب

ج. رديئة التوصيل للكهرباء د. درجات انصهارها منخفضة

26- أي من العناصر التالية يعتبر من اللافلزات؟

أ. النحاس (Cu) ب. البروم ج. الألومنيوم (Al) د. الفضة (Ag)





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
والالفلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



27- ما الذي يحدث عند إضافة القصدير إلى النحاس؟

- أ. يتكون عنصر جديد
ب. يتكون مركب كيميائي
ج. يتكون سبيكة البرونز
د. لا يحدث أي تفاعل

28- ما الخاصية التي تجعل الجرافيت استثناءً بين الالفلزات؟

- أ. له بريق معدني
ب. جيد التوصيل للكهرباء
ج. قابل للمسح والطرز
د. درجة انصهاره عالية

29- ما السبب الرئيسي لإعادة تدوير الفلزات؟

- أ. لأنها غير قابلة للاستخدام مرة أخرى
ب. بسبب ندرة وجودها وصعوبة استخراجها
ج. لأنها تفقد خصائصها بعد الاستخدام
د. لأنها تتحول إلى لافلزات

30- البرونز يستخدم في صناعة التماثيل والميداليات بسبب صلابته ومقاومته للصدأ

(أ) صح (ب) خطأ

السؤال الثاني ما الفرق بين الفلزات والالفلزات من حيث الخصائص الفيزيائية والكيميائية؟

السؤال الثاني





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
والالافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



لماذا يتم تدوير بعض الفلزات كالحاس والألومنيوم والحديد

السؤال الثالث

كيف تفسر قابلية الفلزات لتوصيل الكهرباء مقارنة بالالافلزات

السؤال الرابع

بسملة
نلهمك لتبدع...





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
واللافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



السؤال الأول

اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

- 1- أي من الخصائص التالية يميز الفلزات؟
(أ) عازلة للكهرباء (ب) قابلة للطرق والسحب
(ج) هشّة وضعيفة (د) لا تعكس الضوء
- 2- معظم الفلزات ينتهى مستوى الطاقة الأخير فى ذراتها بعدد 1 أو 2 أو 3 إلكترون
(أ) صح (ب) خطأ
- 3- الفلزات كلها مواد صلبة، عدا الذى يتواجد فى صورة سائلة
(أ) النيكل (ب) البروم (ج) الزئبق (د) الكوبلت
- 4- اللافلزات تتواجد فى صورتين
(أ) السائلة والغازية (ب) الصلبة والبلورية (ج) الصلبة والسائلة (د) الصلبة والغازية
- 5- البروم يتواجد فى صورة
(أ) السائلة فقط (ب) الصلبة فقط (ج) الصلبة والسائلة (د) الصلبة والغازية
- 6- المواد التي تتميز ببريق معدني وقابلة للتوصيل الكهربائي تسمى
(أ) شبه الفلزات (ب) اللافلزات (ج) الفلزات (د) الصلبة اللافلزية
- 7- السبائك هي مواد تتكون من فلز واحد فقط
(أ) صح (ب) خطأ
- 8- أي مما يلي يُعد من خصائص اللافلزات؟
(أ) توصل الحرارة والكهرباء (ب) ذات بريق معدني
(ج) هشّة وغير موصلة للكهرباء (د) جميع ما سبق
- 9- أي من العبارات التالية صحيحة
(أ) الجرافيت عنصر لا فلزي ولكنه جيد توصيل الكهرباء
(ب) الجرافيت عنصر لا فلزي ولا يوصل الكهرباء
(ج) الجرافيت عنصر فلزي و جيد توصيل الكهرباء
(د) الجرافيت عنصر فلزي ولا يوصل الكهرباء
- 10- تتميز الفلزات عن اللافلزات بارتفاع درجات انصهارها وتوصيلها للحرارة.
(أ) صح (ب) خطأ





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
والالافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



11- اي من العبارات التالية صحيحة

- (ت) الفلزات النقية تكون صلبة وغالبا ما تكون غير صالحة للاستخدامات الصناعي
(ث) الفلزات النقية تكون لينة وغالبا ما تكون غير صالحة للاستخدامات الصناعي
(ج) الفلزات النقية تكون لينة وغالبا ما تكون صالحة للاستخدامات الصناعي
(د) الفلزات النقية تكون صلبة وغالبا ما تكون صالحة للاستخدامات الصناعي

12- السبائك مخاليط و يعبر عن معظمها بصيغ جزيئي

(أ) صح (ب) خطأ

13- أي من العناصر التالية يُعد من الالافلزات؟

(أ) الحديد (ب) النحاس (ج) الكربون (د) الألمنيوم

14- أي من العناصر التالية يوجد في الحالة السائلة عند درجة حرارة الغرفة؟

(أ) الأكسجين (ب) البروم (ج) الحديد (د) الكبريت

15- أي مما يلي يُعد من استخدامات الفلزات؟

(أ) صناعة الأسلاك الكهربائية (ب) صناعة زجاج النوافذ (ج) تحضير العطور (د) صناعة الورق

16- ما السبيكة التي تتكون من النحاس والقصدير؟

(أ) البرونز (ب) الفولاذ (ج) النحاس الأصفر (د) الألمنيوم المخلوط

17- ما الفائدة الرئيسية من تكوين السبائك؟

(أ) تحسين الخصائص الفيزيائية والكيميائية للفلز
(ب) تقليل الوزن فقط
(ج) تقليل درجة الانصهار فقط
(د) جعل المادة غير موصلة للكهرباء

18- الرابطة الفلزية هي المسئولة عن صلابة الفلزات وارتفاع درجة انصهارها

(أ) صح (ب) خطأ





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
واللافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



19- الرابطة الفلزية هي قوة التجاذب بين أيونات الفلز الموجبة وسحابة إلكترونات التكافؤ السالبة المحيطة بها.

(أ) الرابطة التفاعلية (ب) الرابطة الاحادية (ج) الرابطة التساهمية (د) الرابطة الفلزية

20- تتجمع ذرات الفلز الصلب في ترتيب يعرف بالشبكة
(أ) الفلزية الايونية (ب) البلورية القطبية (ج) البلورية الفلزية (د) البلورية التساهمية

21- كل مما يلي من خواص عنصر الصوديوم، عدا :
(أ) فلز. (ب) له بريق معدني. (ج) رديء التوصيل للكهرباء. (د) سهل التشكيل

22- أي مما يلي يدل على الترتيب الصحيح لصلابة فلزات الصوديوم (11) Na، والمغنسيوم Mg (12)، والألومنيوم (13) Al؟

(ب) $Al < Mg < Na$

(أ) $Na < Mg < Al$

(د) $Mg < Na < Al$

(ج) $Al < Na < Mg$

23- عنصر (X) درجة غليانه $2807^{\circ}C$ ودرجة انصهاره $1064^{\circ}C$ ، أي مما يلي من خواص العنصر (X)؟

(أ) رديء التوصيل للكهرباء (ب) هش (ج) قابل للتشكيل (د) معتم.

24- تساعد في تصنيف بعض العناصر إلى فلزات ولا فلزات؟
(أ) هل هي صلبة؟ (ب) هل هي سائلة؟ (ج) هل هي ملونة؟ (د) هل هي هشة؟

25- ما الخاصية التي تميز الفلزات عن اللافلزات؟

أ. لها بريق معدني ب. غير قابلة للسحب

ج. رديئة التوصيل للكهرباء د. درجات انصهارها منخفضة

26- أي من العناصر التالية يعتبر من اللافلزات؟

أ. النحاس (Cu) ب. البروم ج. الألومنيوم (Al) د. الفضة (Ag)





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
والالفلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



27- ما الذي يحدث عند إضافة القصدير إلى النحاس؟

- أ. يتكون عنصر جديد
ب. يتكون مركب كيميائي
ج. يتكون سبيكة البرونز
د. لا يحدث أي تفاعل

28- ما الخاصية التي تجعل الجرافيت استثناءً بين الالفلزات؟

- أ. له بريق معدني
ب. جيد التوصيل للكهرباء
ج. قابل للمسح والطرز
د. درجة انصهاره عالية

29- ما السبب الرئيسي لإعادة تدوير الفلزات؟

- أ. لأنها غير قابلة للاستخدام مرة أخرى
ب. بسبب ندرة وجودها وصعوبة استخراجها
ج. لأنها تفقد خصائصها بعد الاستخدام
د. لأنها تتحول إلى لافلزات

30- البرونز يستخدم في صناعة التماثيل والميداليات بسبب صلابته ومقاومته للصدأ

(أ) صح (ب) خطأ

ما الفرق بين الفلزات والالفلزات من حيث الخصائص الفيزيائية والكيميائية؟

السؤال الثاني

الفلزات:

- الخصائص الفيزيائية: بريق معدني، قابلة للطرق والسحب، موصلة جيدة للحرارة والكهرباء.

- الخصائص الكيميائية: تميل لفقد الإلكترونات وتكوين أيونات موجبة.

الالفلزات:

- الخصائص الفيزيائية: غير لامعة، هشّة، ضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء.

الخصائص الكيميائية: تميل لاكتساب الإلكترونات وتكوين أيونات سالبة





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الأول
الفلزات
واللافلزات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
أولى
اعدادى

المادة
علوم



لماذا يتم تدوير بعض الفلزات كالنحاس والألومنيوم والحديد

السؤال الثالث

تناقص نسبة وجودها بالقشرة الأرضية .
صعوبة استخلاصها من خاماتها .
انخفاض تكلفة تدويرها عن تكلفة إنتاجها من خاماته

كيف تفسر قابلية الفلزات لتوصيل الكهرباء مقارنة باللافلزات

السؤال الرابع

- الفلزات تحتوي على إلكترونات حرة في تركيبها الذري تسهل انتقال التيار الكهربائي.
- اللافلزات تفتقر إلى هذه الإلكترونات الحرة، مما يجعلها عوازل جيدة.

