



الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

السؤال الأول

1. ما هو تعريف الأحماض وفقاً لأرهينيوس؟
 - أ. مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروكسيد السالبة
 - ب. مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروجين الموجبة
 - ج. مواد تتفاعل مع الفلزات لتكوين أكاسيد
 - د. مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الأمونيوم
2. أي من المجموعات الذرية التالية تعد أيوناً متعدد الذرات؟
 - أ. H^+
 - ب. OH^-
 - ج. Na^+
 - د. Cl^-
3. الأحماض التي لا تحتوى على عنصر الأكسجين تبدأ بكلمة حمض متبوعة بالمقطع هيدرو،
 - أ. صح
 - ب. خطأ
4. أي من التالي يعتبر حمضاً أكسجينياً؟
 - أ. حمض الهيدروكلوريك
 - ب. حمض الكبريتيك
 - ج. حمض الهيدروبروميك
 - د. حمض الهيدروفلوريك
5. عدد ذرات الهيدروجين في جزيء الحمض يساوىالمكون له.
 - أ. عكس شحنة الأنيون
 - ب. نصف شحنة الأنيون
 - ج. ضعف شحنة الأنيون
 - د. مقدار شحنة الأنيون
6. الشحنة الكلية لجزيء أى مركب تساوى zer
 - أ. صح
 - ب. خطأ
- 7-مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروكسيد السالبة. (OH^-)
 - أ. القلويات
 - ب. الاحماض
 - ج. الفلزات
 - د. حمض الهيدروفلوريك
- 8- عدد مجموعات الهيدروكسيد في جزيء القلوى يساوى مقدارالمكون له
 - أ. عكس شحنة الكاتيون
 - ب. نصف شحنة الأنيون
 - ج. ضعف شحنة الأنيون
 - د. مقدار شحنة الكاتيون
- 9- أي من التالية يعتبر جزء قلوي
 - أ. HNO
 - ب. $NaOH$
 - ج. Na^+
 - د. Cl^-





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



10- يرتبط اسم القلوى باسم الكاتيون الداخل في تركيبه.

أ. صح ب. خطأ

11- من المواد القلوية

أ. الليمون ب. الكاتشب ج. المنظفات د. العنب

12- ما الخاصية التي تميز الأحماض؟

أ. تحول لون ورق عباد الشمس الأحمر إلى الأزرق

ب. تعطي أيونات الهيدروجين (H^+) عند إذابتها في الماء

ج. طعمها مر د. تتفاعل مع القلويات لتكوين الأحماض

13- أي من المواد التالية يعتبر قلويًا؟

أ. حمض الهيدروكلوريك (HCl) ب. هيدروكسيد الصوديوم ($NaOH$)

ج. حمض الكبريتيك (H_2SO_4) د. حمض الخليك (CH_3COOH)

14- أي من الأحماض التالية يعتبر حمضاً أكسجينيًا؟

أ. حمض الهيدروكلوريك (HCl) ب. حمض الكبريتيك (H_2SO_4)

ج. حمض الهيدروبروميك (HBr) د. حمض الخليك (CH_3COOH)

15- ما الذي يحدث عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم؟

أ. يتكون غاز الهيدروجين ب. يتكون ملح كلوريد الصوديوم والماء

ج. يتكون حمض النيتريك د. لا يحدث أي تفاعل

16 - ما الخاصية التي تميز القلويات؟

أ. طعمها حامض ب. تحول لون ورق عباد الشمس الأحمر إلى الأزرق

ج. تعطي أيونات الهيدروجين (H^+) د. تتفاعل مع الأحماض لتكوين الأحماض

17- أي من المواد التالية يعتبر حمضاً غير أكسجيني؟

أ. حمض الهيدروكلوريك (HCl) ب. حمض النيتريك (HNO_3)

ج. حمض الكبريتيك (H_2SO_4) د. حمض الفوسفوريك (H_3PO_4)

18- ما الذي يحدث عند إضافة حمض إلى قلوي؟

أ. يتكون غاز الأكسجين ب. يتكون ملح وماء

ج. يتكون حمض أقوى د. لا يحدث أي تفاعل





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



- 19- أي من الأحماض التالية يفرزه الجسم البشري للمساعدة في هضم الطعام؟
أ. حمض اللاكتيك ب. حمض الكبريتيك ج. حمض الهيدروكلوريك د. حمض الخليك
- 20- أي من المواد التالية يعتبر مثلاً على أكسيد لافلزّي؟
أ. MgO ب. SO_3 ج. $NaOH$ د. NH_4^+
- 21- أي من المواد التالية يعتبر من القلويات القوية؟
أ. هيدروكسيد الأمونيوم ب. حمض اللاكتيك ج. هيدروكسيد الصوديوم د. حمض الخليك
- 22- يستخدم لبن الماغنيسيا كعلاج مؤقت لمعادلة حموضة المعدة
أ. صح ب. خطأ
- 23- أي من الأحماض التالية يعد حمضاً قوياً؟
أ. حمض الخليك ب. حمض الكبريتوز ج. حمض النيتريك د. حمض النيتروز
- 24- الأمطار الحامضية تسبب تآكل أحجار المباني
أ. صح ب. خطأ
- 25- المادة التي تُستخدم لتحديد درجة الحموضة هي:
أ. الماء ب. ورق عباد الشمس ج. السكر د. الحديد
- 26- يتغير لون شريط دوار الشمس إلى الأحمر عند وضعه في:
أ. محلول قلوي ب. ماء مقطر ج. محلول حمضي د. محلول ملحي
- 27- أي من المحاليل التالية قلوي؟
أ. محلول السكر ب. عصير الليمون ج. هيدروكسيد الصوديوم د. الماء المقطر
- 28- الأحماض التي تحتوي على عنصر الأكسجين تنتهي أسماء الأيونات فيها بالمقطع "ات" أو "يت".
أ. صح ب. خطأ
- 29- ما الملح الناتج من تفاعل حمض الهيدروكلوريك (HCl) مع هيدروكسيد الصوديوم (NaOH)؟
أ. كبريتات الصوديوم ب. كلوريد الصوديوم ج. كربونات الصوديوم د. نترات الصوديوم
- 30- ما الذي يسبب الأمطار الحمضية؟
أ. ذوبان الأكسجين في الماء ب. ذوبان أكاسيد النيتروجين والكبريت في بخار الماء ج. تفاعل الأحماض مع القلويات د. تبخر مياه البحار





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



اشرح الفرق بين الأحماض الأكسجينية والأحماض التي لا تحتوي على أكسجين مع إعطاء أمثلة

السؤال الثاني

ما الفرق بين الأحماض القوية والضعيفة من حيث التوصيل الكهربائي؟

السؤال الثالث

السؤال الرابع

كيف يؤثر احتراق الوقود الحفري على البيئة؟

السؤال الخامس





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

السؤال الأول

- ما هو تعريف الأحماض وفقاً لأرهينيوس؟
 - أ. مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروكسيد السالبة
 - ب. مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروجين الموجبة
 - ج. مواد تتفاعل مع الفلزات لتكوين أكاسيد
 - د. مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الأمونيوم
- أي من المجموعات الذرية التالية تعد أيوناً متعدد الذرات؟
 - أ. H^+
 - ب. OH^-
 - ج. Na^+
 - د. Cl^-
- الأحماض التي لا تحتوى على عنصر الأكسجين تبدأ بكلمة حمض متبوعة بالمقطع هيدرو،
 - أ. صح
 - ب. خطأ
- أي من التالي يعتبر حمضاً أكسجينياً؟
 - أ. حمض الهيدروكلوريك
 - ب. حمض الكبريتيك
 - ج. حمض الهيدروبروميك
 - د. حمض الهيدروفلوريك
- عدد ذرات الهيدروجين في جزيء الحمض يساوىالمكون له.
 - أ. عكس شحنة الأنيون
 - ب. نصف شحنة الأنيون
 - ج. ضعف شحنة الأنيون
 - د. مقدار شحنة الأنيون
- الشحنة الكلية لجزيء أى مركب تساوى zer
 - أ. صح
 - ب. خطأ
-مواد تذوب في الماء وتعطي أيونات الهيدروكسيد السالبة. (OH^-)
 - أ. القلويات
 - ب. الاحماض
 - ج. الفلزات
 - د. حمض الهيدروفلوريك
- عدد مجموعات الهيدروكسيد في جزيء القلوى يساوى مقدارالمكون له
 - أ. عكس شحنة الكاتيون
 - ب. نصف شحنة الأنيون
 - ج. ضعف شحنة الأنيون
 - د. مقدار شحنة الكاتيون
- أي من التالية يعتبر جزء قلوي
 - أ. HNO
 - ب. $NaOH$
 - ج. Na^+
 - د. Cl^-





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



10- يرتبط اسم القلوى باسم الكاتيون الداخل فى تركيبه.

أ. صح ب. خطأ

11- من المواد القلوية

أ. الليمون ب. الكاتشب ج. المنظفات د. العنب

12- ما الخاصية التي تميز الأحماض؟

أ. تحول لون ورق عباد الشمس الأحمر إلى الأزرق

ب. تعطي أيونات الهيدروجين (H^+) عند إذابتها في الماء

ج. طعمها مر د. تتفاعل مع القلويات لتكوين الأحماض

13- أي من المواد التالية يعتبر قلويًا؟

أ. حمض الهيدروكلوريك (HCl) ب. هيدروكسيد الصوديوم ($NaOH$)

ج. حمض الكبريتيك (H_2SO_4) د. حمض الخليك (CH_3COOH)

14- أي من الأحماض التالية يعتبر حمضاً أكسجينيًا؟

أ. حمض الهيدروكلوريك (HCl) ب. حمض الكبريتيك (H_2SO_4)

ج. حمض الهيدروبروميك (HBr) د. حمض الخليك (CH_3COOH)

15- ما الذي يحدث عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم؟

أ. يتكون غاز الهيدروجين ب. يتكون ملح كلوريد الصوديوم والماء

ج. يتكون حمض النيتريك د. لا يحدث أي تفاعل

16 - ما الخاصية التي تميز القلويات؟

أ. طعمها حامض ب. تحول لون ورق عباد الشمس الأحمر إلى الأزرق

ج. تعطي أيونات الهيدروجين (H^+) د. تتفاعل مع الأحماض لتكوين الأحماض

17- أي من المواد التالية يعتبر حمضاً غير أكسجيني؟

أ. حمض الهيدروكلوريك (HCl) ب. حمض النيتريك (HNO_3)

ج. حمض الكبريتيك (H_2SO_4) د. حمض الفوسفوريك (H_3PO_4)

18- ما الذي يحدث عند إضافة حمض إلى قلوي؟

أ. يتكون غاز الأكسجين ب. يتكون ملح وماء

ج. يتكون حمض أقوى د. لا يحدث أي تفاعل





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



19- أي من الأحماض التالية يفرزه الجسم البشري للمساعدة في هضم الطعام؟

أ. حمض اللاكتيك ب. حمض الكبريتيك ج. حمض الهيدروكلوريك د. حمض الخليك

20- أي من المواد التالية يعتبر مثلاً على أكسيد لافلزني؟

أ. MgO ب. SO₃ ج. NaOH د. NH₄⁺

21- أي من المواد التالية يعتبر من القلويات القوية؟

أ. هيدروكسيد الأمونيوم ب. حمض اللاكتيك ج. هيدروكسيد الصوديوم د. حمض الخليك

22- يستخدم لبن الماغنيسيا كعلاج مؤقت لمعادلة حموضة المعدة

أ. صح ب. خطأ

23- أي من الأحماض التالية يعد حمضاً قوياً؟

أ. حمض الخليك ب. حمض الكبريتوز ج. حمض النيتريك د. حمض النيتروز

24- الأمطار الحامضية تسبب تآكل أحجار المباني

أ. صح ب. خطأ

25- المادة التي تُستخدم لتحديد درجة الحموضة هي:

أ. الماء ب. ورق عباد الشمس ج. السكر د. الحديد

26- يتغير لون شريط دوار الشمس إلى الأحمر عند وضعه في:

أ. محلول قلوي ب. ماء مقطر ج. محلول حمضي د. محلول ملحي

27- أي من المحاليل التالية قلوي؟

أ. محلول السكر ب. عصير الليمون ج. هيدروكسيد الصوديوم د. الماء المقطر

28- الأحماض التي تحتوي على عنصر الأكسجين تنتهي أسماء الأيونات فيها بالمقطع "ات" أو "يت".

أ. صح ب. خطأ

29- ما الملح الناتج من تفاعل حمض الهيدروكلوريك (HCl) مع هيدروكسيد الصوديوم (NaOH)؟

أ. كبريتات الصوديوم ب. كلوريد الصوديوم

ج. كربونات الصوديوم د. نترات الصوديوم

31- ما الذي يسبب الأمطار الحمضية؟

أ. ذوبان الأكسجين في الماء ب. ذوبان أكاسيد النيتروجين والكبريت في بخار الماء

ج. تفاعل الأحماض مع القلويات د. تبخر مياه البحار





الفصل الدراسي
الثاني
2024/2025

الدرس الثاني
الاحماض
والقلويات

الوحدة الأولى
المواد الكيميائية

الصف
اولى
اعدادى

المادة
علوم



السؤال الثاني

اشرح الفرق بين الأحماض الأكسجينية والأحماض التي لا تحتوي على أكسجين مع إعطاء أمثلة

الأحماض الأكسجينية تحتوي على عنصر الأكسجين في تركيبها مثل حمض الكبريتيك (H_2SO_4) ، بينما الأحماض التي لا تحتوي على أكسجين مثل حمض الهيدروكلوريك (HCl) تبدأ بكلمة "حمض" متبوعة بالمقطع "هيدرو".

السؤال الثالث

ما الفرق بين الأحماض القوية والضعيفة من حيث التوصيل الكهربائي؟

الأحماض القوية مثل حمض الهيدروكلوريك وحمض الكبريتيك جيدة التوصيل للتيار الكهربائي، بينما الأحماض الضعيفة مثل حمض الخليك وحمض الكبريتوز ضعيفة التوصيل

السؤال الرابع

لديك شريط من دوار الشمس وزجاجة تحتوي على حمض الهيدروكلوريك.
• صف التغير الذي سيحدث لشريط دوار الشمس عند غمسه في الحمض.
يتحول شريط دوار الشمس الأزرق إلى اللون الأحمر، مما يدل على أن المحلول حمضي

السؤال الخامس

كيف يؤثر احتراق الوقود الحفري على البيئة؟

يؤدي احتراق الوقود الحفري إلى تصاعد أكاسيد حامضية مثل ثاني أكسيد الكبريت وأكاسيد النيتروجين، وعند ذوبان هذه الأكاسيد في بخار الماء تتكون الأمطار الحامضية التي تسبب تدمير الغابات وتآكل المباني وتؤثر على الكائنات الحية

