



الموضوع: المواد النقيّة والمُخالِط.

الصف: السادس.

المبحث: العلوم.

إعداد: شبكة منهاجي التعليمية.

## السؤال الأول:

أختار الإجابة الصحيحة في الفقرات الآتية:

١. توصف المادة بأنها نقيّة عندما:

- أ. تتكون من نوع واحد من الجسيمات.
- ب. تتكون من أكثر من مادة.
- ج. يسهل فصل مكوناتها.
- د. تتغير خصائصها.

٢. أي مما يلي يُعد مادة نقيّة؟

- أ. سلطة الفواكه.
- ب. الهواء.
- ج. الذهب.
- د. الخرسانة.

٣. المادة التي لها تركيب محدد وثابت تسمى:

- أ. مخلوط.
- ب. محلول.
- ج. مادة نقيّة.
- د. مركب فقط.

**٤. أي مما يلي مثال على مخلوط؟**

- أ. السكر.
- ب. النحاس.
- ج. الماء النقى.
- د. الدهانات.

**٥. الخرسانة مثال على:**

- أ. مادة نقية.
- ب. عنصر.
- ج. مخلوط.
- د. محلول غازي.

**٦. المخلوط الذي يمكن تمييز مكوناته بسهولة يسمى:**

- أ. متجانس.
- ب. محلول.
- ج. غير متجانس.
- د. مادة نقية.

**٧. أي المحاليل التالية غير متجانس؟**

- أ. الماء المالح.
- ب. العطر.
- ج. الزيت والماء.
- د. معقم اليدين.

**٨. المخلوط المتجانس يسمى:**

- أ. العنصر.
- ب. محلول.
- ج. المركب.
- د. المادة النقية.

**٩. أي مما يلي مثال على محلول؟**

- أ. الرمل والماء.
- ب. الزيت والماء.
- ج. الكبريت وبرادة الحديد.
- د. الماء المالح.

**١٠. المادة التي تذوب في غيرها تسمى:**

- أ. المذيب.
- ب. محلول.
- ج. المذاب.
- د. المخلوط.

**١١. المادة التي يذوب فيها المذاب تسمى:**

- أ. المذاب.
- ب. المذيب.
- ج. العنصر.
- د. المركب.

**١٢. أكثر المذيبات استخداماً هو:**

- أ. الكحول.
- ب. الزيت.
- ج. الماء.
- د. الخل.

**١٣. محلول السكر والماء يعد:**

- أ. صلب - صلب.
- ب. غاز - سائل.
- ج. صلب - سائل.
- د. سائل - غاز.

**١٤. محلول الكحول مع الماء يصنف:**

- أ. صلب – سائل.
- ب. سائل – سائل.
- ج. غاز – سائل.
- د. صلب – غاز.

**١٥. المشروبات الغازية مثال على:**

- أ. محلول غاز – غاز.
- ب. محلول صلب – سائل.
- ج. محلول سائل – سائل.
- د. محلول غاز – سائل.

**١٦. تصنف المحاليل حسب:**

- أ. حالة المذاب.
- ب. حالة المذيب.
- ج. اللون.
- د. الطعم.

**١٧. محلول الذي يمكن إذابة المزيد من المذاب فيه يسمى:**

- أ. مشبع.
- ب. مركز.
- ج. غير مشبع.
- د. صلب.

**١٨. عندما تبدأ حبيبات السكر بالترسب في قاع الكأس فإن محلول يصبح:**

- أ. غير متجانس.
- ب. غير مشبع.
- ج. مخفف.
- د. مشبع.

**١٩. المحلول الذي يحتوي على أكبر كمية من المذاب يسمى:**

أ. غير مشبع.

ب. مشبع.

ج. متجانس.

د. غير متجانس.

**٢٠. يزداد تركيز المحلول عندما:**

أ. تقل كمية المذاب.

ب. تزداد كمية المذيب.

ج. تزداد كمية المذاب.

د. إضافة الماء إلى المحلول.

**٢١. لون المحلول الفاتح يدل على أن تركيزه:**

أ. عالٍ.

ب. متوسط.

ج. منخفض.

د. ثابت.

**٢٢. لون المحلول الغامق يدل على:**

أ. قلة المذاب.

ب. زيادة المذاب.

ج. عدم الذوبان.

د. ترسب المذاب.

**٢٣. مخلوط سلطة الخضراوات مثال على:**

أ. مادة ندية.

ب. مخلوط متجانس.

ج. مخلوط غير متجانس.

د. محلول.

**٢٤. يمكن فصل مكونات المخلوط غير المتجانس بطريق:**

- أ. معقدة.
- ب. كيميائية فقط.
- ج. بسيطة.
- د. مستحلبة.

**٢٥. أي مما يلي ليس مادة نقية؟**

- أ. الحديد.
- ب. الذهب.
- ج. السكر.
- د. سوائل التنظيف.

**٢٦. يتكون محلول من:**

- أ. مادتين نقيتين فقط.
- ب. مذيب ومذاب.
- ج. عناصر فقط.
- د. مركبات فقط.

**٢٧. امتزاج المواد وعدم القدرة على تمييزها يدل على مخلوط:**

- أ. غير متجانس.
- ب. صلب.
- ج. متجانس.
- د. غير نقي.

**٢٨. من أمثلة المحاليل السائلة:**

- أ. العطور.
- ب. الرمل والماء.
- ج. سلطة الفواكه.
- د. المكسرات.

## ٢٩. أي العبارات صحيحة عن المادة النقية؟

- أ. تتغير خصائصها.
- ب. لها تركيب غير ثابت.
- ج. يمكن أن تكون من عنصر أو مركب.
- د. يسهل فصل مكوناتها.

## ٣٠. النسبة بين كتلة المذاب وحجم المذيب تسمى:

- أ. الذوبان.
- ب. الكثافة.
- ج. التركيز.
- د. الامتزاج.

### السؤال الثاني:

أضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة، وإشارة (✗) أمام العبارة غير الصحيحة في ما يأتي:

١. ( ) المخلوط يتكون من مادة ندية واحدة فقط.
٢. ( ) الذهب مثال على مادة ندية.
٣. ( ) يمكن تمييز مكونات المخلوط المتجانس بسهولة.
٤. ( ) محلول نوع من المخاليط المتجانسة.
٥. ( ) الزيت والماء مخلوط متجانس.
٦. ( ) المذاب هو المادة التي يذوب فيها غيرها.
٧. ( ) الماء أكثر المذيبات استخداماً.
٨. ( ) المشروبات الغازية محلول غاز - سائل.
٩. ( ) محلول المشبع لا يمكنه إذابة مزيد من المذاب.

١٠. ) يزداد تركيز المحلول بزيادة كمية المذاب.

---

### السؤال الثالث:

❖ أكمل الفراغ في الجمل الآتية مستعيناً بالكلمات التالية:

صلب – سائل، التركيز، المذيب، نقية، محلول، مخلوط، مشبع، المذاب، غير مشبع، متجانس.

١. توصف المادة بأنها ..... عندما تكون من نوع واحد من الجسيمات.
٢. عند خلط مادتين نقietين أو أكثر يكون ..... .
٣. المخلوط الذي لا يمكن تمييز مكوناته يسمى مخلوطاً .....
٤. يسمى المخلوط المتجانس .....
٥. المادة التي تذوب تسمى .....
٦. المادة التي يذوب فيها المذاب تسمى .....
٧. محلول السكر والماء مثال على محلول .....
٨. محلول الذي يمكن إذابة المزيد من المذاب فيه يسمى محلولاً .....
٩. محلول الذي يحتوي على أكبر كمية من المذاب يسمى محلولاً .....
١٠. يعرف ..... بأنه نسبة كتلة المذاب إلى حجم المذيب.

## السؤال الرابع:

أكتب بين القوسين المفهوم أو المصطلح الذي تدل عليه كل عبارة من العبارات الآتية:

١. ) ..... مادة كيميائية لها تركيب محدد وثابت.
٢. ) ..... ناتج خلط مادتين نقietين أو أكثر.
٣. ) ..... مخلوط يمكن تمييز مكوناته وفصلها بسهولة.
٤. ) ..... مخلوط لا يمكن تمييز مكوناته.
٥. ) ..... مخلوط متجانس يتكون من مذيب ومذاب.
٦. ) ..... المادة التي تذوب في غيرها.
٧. ) ..... المادة التي يذوب فيها المذاب.
٨. ) ..... محلول يمكنه إذابة المزيد من المذاب.
٩. ) ..... محلول لا يمكنه إذابة أي كمية إضافية من المذاب.
١٠. ) ..... نسبة كمية المذاب إلى كمية المذيب.

---

تمنياتنا لكم بالتوفيق

## إجابات الأسئلة

### السؤال الأول:

أختار الإجابة الصحيحة في الفقرات الآتية:

١. توصف المادة بأنها نقية عندما:

- أ. تتكون من نوع واحد من الجسيمات.
- ب. تتكون من أكثر من مادة.
- ج. يسهل فصل مكوناتها.
- د. تتغير خصائصها.

٢. أي مما يليه يُعد مادة نقية؟

- أ. سلطة الفواكه.
- ب. الهواء.
- ج. الذهب.
- د. الخرسانة.

٣. المادة التي لها تركيب محدد وثبت تسمى:

- أ. مخلوط.
- ب. محلول.
- ج. مادة نقية.
- د. مركب فقط.

٤. أي مما يليه مثال على مخلوط؟

- أ. السكر.
- ب. النحاس.
- ج. الماء النقى.
- د. الدهانات.

٥. الخرسانة مثال على:

أ. مادة نقية.

ب. عنصر.

ج. مخلوط.

د. محلول غازي.

٦. المخلوط الذي يمكن تمييز مكوناته بسهولة يسمى:

أ. متجانس.

ب. محلول.

ج. غير متجانس.

د. مادة نقية.

٧. أي المحاليل التالية غير متجانس؟

أ. الماء المالح.

ب. العطر.

ج. الزيت والماء.

د. معقم اليدين.

٨. المخلوط المتجانس يسمى:

أ. العنصر.

ب. محلول.

ج. المركب.

د. المادة النقية.

٩. أي مما يلي مثال على محلول؟

أ. الرمل والماء.

ب. الزيت والماء.

ج. الكبريت وبرادة الحديد.

د. الماء المالح.

١٠. المادة التي تذوب في غيرها تسمى:

- أ. المذيب.
- ب. محلول.
- ج. المذاب.
- د. المخلوط.

١١. المادة التي يذوب فيها المذاب تسمى:

- أ. المذاب.
- ب. المذيب.
- ج. العنصر.
- د. المركب.

١٢. أكثر المذيبات استخداماً هو:

- أ. الكحول.
- ب. الزيت.
- ج. الماء.
- د. الخل.

١٣. محلول السكر والماء يعد:

- أ. صلب - صلب.
- ب. غاز - سائل.
- ج. صلب - سائل.
- د. سائل - غاز.

١٤. محلول الكحول مع الماء يصنف:

- أ. صلب - سائل.
- ب. سائل - سائل.
- ج. غاز - سائل.
- د. صلب - غاز.

**١٥. المشروبات الغازية مثال على:**

- أ. محلول غاز - غاز.
- ب. محلول صلب - سائل.
- ج. محلول سائل - سائل.
- د. محلول غاز - سائل.

**١٦. تصنف المحاليل حسب:**

- أ. حالة المذاب.
- ب. حالة المذيب.
- ج. اللون.
- د. الطعم.

**١٧. محلول الذي يمكن إذابة المزيد من المذاب فيه يسمى:**

- أ. مشبع.
- ب. مرکز.
- ج. غير مشبع.
- د. صلب.

**١٨. عندما تبدأ حبيبات السكر بالترسب في قاع الكأس فإن محلول يصبح:**

- أ. غير متجانس.
- ب. غير مشبع.
- ج. مخفف.
- د. مشبع.

**١٩. محلول الذي يحتوي على أكبر كمية من المذاب يسمى:**

- أ. غير مشبع.
- ب. مشبع.
- ج. متجانس.
- د. غير متجانس.

٢٠. يزداد تركيز المحلول عندما:

- أ. تقل كمية المذاب.
- ب. تزداد كمية المذيب.
- ج. تزداد كمية المذاب.**
- د. إضافة الماء إلى المحلول.

٢١. لون المحلول الفاتح يدل على أن تركيزه:

- أ. عالٍ.**
- ب. متوسط.
- ج. منخفض.**
- د. ثابت.

٢٢. لون المحلول الغامق يدل على:

- أ. قلة المذاب.**
- ب. زيادة المذاب.**
- ج. عدم الذوبان.
- د. ترسب المذاب.

٢٣. مخلوط سلطة الخضراوات مثال على:

- أ. مادة ندية.**
- ب. مخلوط متجانس.**
- ج. مخلوط غير متجانس.**
- د. محلول.

٢٤. يمكن فصل مكونات المخلوط غير المتجانس بطرق:

- أ. معقدة.**
- ب. كيميائية فقط.**
- ج. بسيطة.**
- د. مستحيلة.

**٢٥. أي مما يلي ليس مادة ندية؟**

- أ. الحديد.
- ب. الذهب.
- ج. السكر.
- د. سوائل التنظيف.

**٢٦. يتكون محلول من:**

- أ. مادتين نقيتين فقط.
- ب. مذيب ومذاب.
- ج. عناصر فقط.
- د. مركبات فقط.

**٢٧. امتزاج المواد وعدم القدرة على تمييزها يدل على مخلوط:**

- أ. غير متجانس.
- ب. صلب.
- ج. متجانس.
- د. غير نقي.

**٢٨. من أمثلة المحاليل السائلة:**

- أ. العطور.
- ب. الرمل والماء.
- ج. سلطة الفواكه.
- د. المكسرات.

**٢٩. أي العبارات صحيحة عن المادة الندية؟**

- أ. تتغير خصائصها.
- ب. لها تركيب غير ثابت.
- ج. يمكن أن تكون من عنصر أو مركب.
- د. يسهل فصل مكوناتها.

٣٠. النسبة بين كتلة المذاب وحجم المذيب تسمى:

أ. الذوبان.

ب. الكثافة.

ج. التركيز.

د. الامتزاج.

## السؤال الثاني:

أضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة، وإشارة (✗) أمام العبارة غير الصحيحة في ما يأتي:

١. (✗) المخلوط يتكون من مادة نقية واحدة فقط.

٢. (✓) الذهب مثال على مادة نقية.

٣. (✗) يمكن تمييز مكونات المخلوط المتجانس بسهولة.

٤. (✓) محلول نوع من المخاليط المتجانسة.

٥. (✗) الزيت والماء مخلوط متجانس.

٦. (✗) المذاب هو المادة التي يذوب فيها غيرها.

٧. (✓) الماء أكثر المذيبات استخداماً.

٨. (✓) المشروبات الغازية محلول غاز - سائل.

٩. (✓) محلول المشبع لا يمكنه إذابة مزيد من المذاب.

١٠. (✓) يزداد تركيز محلول بزيادة كمية المذاب.

### السؤال الثالث:

أكمل الفراغ في الجمل الآتية مستعيناً بالكلمات التالية: 

صلب - سائل، التركيز، المذيب، نقية، محلول، مخلوط، مشبع، المذاب، غير مشبع، متجانس.

١. توصف المادة بأنها **نقية** عندما تكون من نوع واحد من الجسيمات.
٢. عند خلط مادتين نقietين أو أكثر يتكون **مخلوط**.
٣. المخلوط الذي لا يمكن تمييز مكوناته يسمى **مخلوطاً متجانساً**.
٤. يسمى المخلوط المتجانس **محلول**.
٥. المادة التي تذوب تسمى **المذاب**.
٦. المادة التي يذوب فيها المذاب تسمى **المذيب**.
٧. محلول السكر والماء مثل على محلول **صلب - سائل**.
٨. محلول الذي يمكن إذابة المزيد من المذاب فيه يسمى **محلولاً غير مشبع**.
٩. محلول الذي يحتوي على أكبر كمية من المذاب يسمى **محلولاً مشبعاً**.
١٠. يعرف **التركيز** بأنه نسبة كتلة المذاب إلى حجم المذيب.

## السؤال الرابع:

أكتب بين القوسين المفهوم أو المصطلح الذي تدل عليه كلّ عبارة من العبارات الآتية:

١. ( **مادة نقية** ) مادة كيميائية لها تركيب محدد وثابت.
٢. ( **مخلوط** ) ناتج خلط مادتين نقيتين أو أكثر.
٣. ( **مخلوط غير متجانس** ) مخلوط يمكن تمييز مكوناته وفصلها بسهولة.
٤. ( **مخلوط متجانس** ) مخلوط لا يمكن تمييز مكوناته.
٥. (  **محلول** ) مخلوط متجانس يتكون من مذيب ومذاب.
٦. ( **المذاب** ) المادة التي تذوب في غيرها.
٧. ( **المذيب** ) المادة التي يذوب فيها المذاب.
٨. (  **محلول غير مشبع** ) محلول يمكنه إذابة المزيد من المذاب.
٩. (  **محلول مشبع** ) محلول لا يمكنه إذابة أي كمية إضافية من المذاب.
١٠. (  **التركيز** ) نسبة كمية المذاب إلى كمية المذيب.