



## مستوى : سنة ثانية ثانوي (آداب وفلسفة) 2ASL 2018 ديسمبر

المدة : 1 ساعتين

## اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

**ملاحظة هامة:** الإجابة تكون على هذه الورقة بوضع العلامة (X) في المربع الموجود أمام الجواب الصحيح ، مع تجنب التشطيب ، و الإجابة بوضع أكثر من علامة (X) للسؤال الواحد تعتبر خاطئة ولن تؤخذ بعين الاعتبار :

1- أحد هذه الجزيئات ليس مركباً عضوياً :

- أ- أكسيد النحاس CuO      ب- الكحول الأيثيلي C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O      ج- الميثان CH<sub>4</sub>      د- كل الأجوبة خاطئة

2- الاحتراق التام للمركبات العضوية ينتج عنه غاز قد يكون خانقاً هو :

- أ- أول أكسيد الكربون CO      ب- ثاني أكسيد الكربون CO<sub>2</sub>      ج- الميثان CH<sub>4</sub>      د- كل الأجوبة خاطئة

3- الاحتراق الغير تام للمركبات العضوية ينتج عنه غاز سام وخطير هو :

- أ- أول أكسيد الكربون CO      ب- ثاني أكسيد الكربون CO<sub>2</sub>      ج- الميثان CH<sub>4</sub>      د- كل الأجوبة خاطئة

4- فحم هيدروجيني يحتوي على خمسة ذرات الكربون ويحتوي على رابطة ثنائية في صيغته المفضلة فان اسمه هو :

- أ- بنтан       ب- بنتين       ج- بنتين       د- كل الأجوبة خاطئة

5- فحم هيدروجيني صيغته المجملة هي C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> فهو ينتمي إلى عائلة :

- أ- الألكانات       ب- الألسانيات       ج- الأسينات       د- كل الأجوبة خاطئة

6- فحم هيدروجيني اسمه هكسين فالصيغة المجملة المناسبة له هي :

- أ- C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>      ب- C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>      ج- C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>      د- كل الأجوبة خاطئة

7- الاحتراق التام للمركبات العضوية ينتج في حالة :

- أ- وفرة لثاني الأكسجين       ب- غياب لثاني الأكسجين       ج- وفرة لثاني الهيدروجين       د- كل الأجوبة خاطئة

8- فحم هيدروجيني من عائلة الألسانيات عدد ذرات الكربون فيه مساوي لعدد ذرات الهيدروجين فان صيغته المجملة هي :

- أ- C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>      ب- C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>      ج- C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>      د- كل الأجوبة خاطئة

- 8 - 1 mol من الكربون و 1 mol من الالمنيوم تحتويان على نفس :

- أ- نفس الكتلة       ب- نفس الحجم       ج- نفس عدد الذرات       د- كل الأجوبة خاطئة

- 9 - 1 g من الكربون و 1 g من الالمنيوم تحتويان على نفس :

- أ- نفس كمية المادة       ب- نفس الحجم       ج- نفس عدد الذرات       د- كل الأجوبة خاطئة

- 10- 12 g من الكربون تحتوي على كمية مادة قدرها :**
- أ-  0,1 mol      ب-  1 mol      ج-  10 mol      د- كل الأجوبة خاطئة
- 11- إذا كانت كتلة عينة نوع كيميائي هي 22 g تحتوي كمية مادة قدرها 0,5 mol فان الكتلة المولية لها هذا النوع هي:**
- أ-  11 g . mol<sup>-1</sup>      ب-  22 g . mol<sup>-1</sup>      ج-  44g . mol<sup>-1</sup>      د- كل الأجوبة خاطئة
- 12- إذا كانت الكتلة المولية الذرية للكربون هي 12 g . mol<sup>-1</sup> و الكتلة المولية الذرية للهيدروجين هي 1 g . mol<sup>-1</sup> فان الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان هي :**
- أ-  15 g . mol<sup>-1</sup>      ب-  30 g . mol<sup>-1</sup>      ج-  60 g . mol<sup>-1</sup>      د- كل الأجوبة خاطئة
- 13- عند حدوث تحول كيميائي فإن العدد الذي يبقى ثابتا هو عدد :**
- أ- الذرات       ب- الجزيئات       ج- الالكترونات       د- كل الأجوبة خاطئة
- 14- عند حدوث تحول كيميائي فإن كتلة المتفاعلات :**
- أ-تساوي كتلة النواتج       ب- أكبر من كتلة النواتج       ج- أقل من كتلة النواتج       د- كل الأجوبة خاطئة
- 15- نقول عن مزيج من المتفاعلات أنه ستكيومترى و ذلك عند :**
- أ-بقاء أحد المتفاعلات       ب- اختفاء أحد المتفاعلات       ج- اخفاء كل المتفاعلات       د- كل الأجوبة خاطئة
- 16- عند موازنة معادلة التفاعل الكيميائي فإن الأعداد المستخدمة في هذه العملية تسمى:**
- أ- المعاملات السنتميوكترية       ب- المعاملات السنكميوكترية       ج- المعاملات الكتسبيومترية       د- كل الأجوبة خاطئة
- 17- يتفاعل 4 mol من الحديد Fe مع 3 mol من ثاني الأكسجين O<sub>2</sub> لينتاج أكسيد الحديد FeO ، فعند نهاية التفاعل :**
- أ- يتبقى 1 mol من Fe       ب- يتبقى 1 mol من O<sub>2</sub>       ج- لا يتبقى اي شيء       د- كل الأجوبة خاطئة
- 18- يتفاعل 4 mol من الحديد Fe مع 3 mol من ثاني الأكسجين O<sub>2</sub> لينتاج أكسيد الحديد Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ، فعند نهاية التفاعل :**
- أ- يتبقى 1 mol من Fe       ب- يتبقى 1 mol من O<sub>2</sub>       ج- لا يتبقى اي شيء       د- كل الأجوبة خاطئة
- 19- المركبات العضوية هي المركبات التي تحتوي أساسا على عنصر :**
- أ- التتروجين       ب- الكربون       ج- الحديد       د- كل الأجوبة خاطئة
- 20 - احد هذه المركبات ليس مركبا عضويا:**
- أ- الصابون       ب- البلاستيك       ج- البنزين       د- كل الأجوبة خاطئة

بالتوفيق

**ملاحظة هامة:** الإجابة تكون على هذه الورقة بوضع العلامة (X) في المربع الموجود أمام الجواب الصحيح ، مع تجنب التشطيب ، و الإجابة بوضع أكثر من علامة (X) للسؤال الواحد تعتبر خاطئة ولن تؤخذ بعين الاعتبار :

1- أحد هذه الجزيئات ليس مركباً عضوياً :

- أ- أكسيد النحاس CuO  ب- الكحول الأيثيلي C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - الميثان CH<sub>4</sub>

2- الاحتراق التام للمركبات العضوية ينتج عنه غاز خائق هو :

- أ- أول أكسيد الكربون CO  ب- ثاني أكسيد الكربون CO<sub>2</sub>  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - الميثان CH<sub>4</sub>

3- الاحتراق الغير تام للمركبات العضوية ينتج عنه غاز سام هو :

- أ- أول أكسيد الكربون CO  ب- ثاني أكسيد الكربون CO<sub>2</sub>  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - الميثان CH<sub>4</sub>

4- فحم هيدروجيني يحتوي على خمسة ذرات الكربون و يحتوي على رابطة ثنائية في صيغته المجملة فان اسمه هو :

- أ- بنтан  ب- بنتين  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - بنتين

5- فحم هيدروجيني صيغته المجملة هي C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> فهو ينتمي إلى عائلة :

- أ- الألكانات  ب- الألسانات  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - الألسينات

6- فحم هيدروجيني اسمه هكسين فالصيغة المجملة المناسبة له هي :

- أ- كل الأجوبة خاطئة  ب- C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>  د - C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>  ج - C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>

7- الاحتراق التام للمركبات العضوية ينتج في حالة :

- أ- وفرة لثنائي الأكسجين  ب- غياب لثنائي الأكسجين  ج - وفرة لثنائي الهيدروجين  د - كل الأجوبة خاطئة

8- فحم هيدروجيني من عائلة الألسينات عدد ذرات الكربون فيه مساوي لعدد ذرات الهيدروجين فان صيغته المجملة هي :

- أ- كل الأجوبة خاطئة  ب- C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>  ج - C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>

8- 1 mol من الكربون و 1 mol من الالمنيوم تحتويان على نفس :

- أ- نفس الكتلة  ب- نفس الحجم  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - نفس عدد الذرات

9- 1 g من الكربون و 1 g من الالمنيوم تحتويان على نفس :

- أ- نفس كمية المادة  ب- نفس الحجم  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - نفس عدد الذرات  ج - نفس الحجم

10- 12 g من الكربون تحتوي على كمية مادة قدرها :

- أ- 0,1 mol  ب- 1 mol  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - 10 mol

11- إذا كانت كتلة عينة لنوع كيميائي هي 22 g تحتوي كمية مادة قدرها 0,5 mol فان الكتلة المولية لهذا النوع هي:

- أ- كل الأجوبة خاطئة  ب- 22 g . mol<sup>-1</sup>  د - كل الأجوبة خاطئة  ج - 11 g . mol<sup>-1</sup>

12-إذا كانت الكتلة المولية الذرية للكربون هي  $12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  و الكتلة المولية الذرية للهيدروجين هي  $1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  فان الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان هي :

- أ-  $15 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$   ب-  $30 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$   ج-  $60 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  د- كل الأجوبة خاطئة

13-عند حدوث تحول كيميائي فان العدد الذي يبقى ثابتا هو عدد :  
أ- الذرات  ب-الجزئيات  ج - الالكترونات  د - كل الأجوبة خاطئة

14-عند حدوث تحول كيميائي فان كتلة المتفاعلات :  
أ-تساوي كتلة النواتج  ب-أكبر من كتلة النواتج  ج - أقل من كتلة النواتج  د - كل الأجوبة خاطئة

15-نقول عن مزيج من المتفاعلات أنه ستكيومترى و ذلك عند :  
أ-بقاء أحد المتفاعلات  ب- اختفاء أحد المتفاعلات  ج - اختفاء كل المتفاعلات  د - كل الأجوبة خاطئة

16-عند موازنة معادلة التفاعل الكيميائي فان الاعداد المستخدمة في هذه العملية تسمى:  
أ-المعاملات السنتميوكترية  ب- المعاملات السنكميومترية  ج - المعاملات الكتسيميومترية  د - كل الأجوبة خاطئة

17-يتفاعل 4 mol من الحديد Fe مع 3 mol من ثاني الاصجنين  $\text{O}_2$  لينتاج اكسيد الحديد  $\text{FeO}$  ، فعند نهاية التفاعل :  
أ- يتبقى 1 mol من Fe  ب- يتبقى اي شيء  ج - لا يتبقى اي شيء  د - كل الأجوبة خاطئة

18-يتتفاعل 4 mol من الحديد Fe مع 3 mol من ثاني الاصجنين  $\text{O}_2$  لينتاج اكسيد الحديد  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ، فعند نهاية التفاعل :  
أ- يتبقى 1 mol من Fe  ب- يتبقى اي شيء  ج - لا يتبقى اي شيء  د - كل الأجوبة خاطئة

19-المركبات العضوية هي المركبات التي تحتوي أساسا على عنصر :  
أ- النتروجين  ب- الكربون  ج- الحديد  د - كل الأجوبة خاطئة

20 - احد هذه المركبات ليس مرکبا عضويا:  
أ- الصابون  ب- البلاستيك  ج البنزين  د - كل الأجوبة خاطئة