

التمرين الأول : ( 8 نقط )

- 1- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الجمل الخاطئة :
- | التمرين | ص/خ | التصحيح | الجمل  |
|---------|-----|---------|--|
| 4,5     |     |         | - تنتقل الرياح بين منطقتين لهما نفس الضغط.   |
|         |     |         | - عند ارتفاع درجة الحرارة يهبط الهواء للأسفل فيرتفع الضغط الجوي.                                       |
|         |     |         | - ترتفع قيمة الضغط الجوي كلما زاد الارتفاع.  |
|         |     |         | - أثناء انضغاط الهواء يرتفع ضغطه ويزداد حجمه.  |
|         |     |         | - الهواء النقي عبارة عن جسم خالص ليست له كتلة.   |
|         |     |         | - تتكون الصيغة الكيميائية للجزيئة من النماذج الذرية للذرات.  |
|         |     |         | - تتكون الجزيئة من ذرات من النوع نفسه أو من أنواع مختلفة.  |
|         |     |         | - ينتج القار عن احتراق التبغ.  |
|         |     |         | - أحادي أكسيد الكربون غاز يعكر ماء الجير.  |
|         |     |         | 2- أذكر الطبقات الرئيسية المكونة للغلاف الجوي (الترتيب انطلاقا من سطح الأرض) :                         |
| 1       |     |         |  |
| 0,5     |     |         | 3- ما هو دور طبقة الأوزون ؟  |
| 2       |     |         | 5- أنشئ جانبه رسما مبسطا يمثل احتراق سيجارة و حدد عليه ما يحدث في المنطقتين المهمتين في هذا الاحتراق : |

التمرين الثاني : ( 8 نقط )

- 1- درجة الحرارة في مدينة ساحلية تبلغ  $22^{\circ}\text{C}$ . احسب درجة الحرارة في منطقة جبلية مجاورة لها و مرتفعة عنها ب  $2,3\text{ km}$ .
- 2- كتلة قنبلة الهواء المضغوط المستعمل للغطس هي  $m_1=13\text{kg}$  و بعد استعمالها من طرف غطاس أصبحت كتلتها  $m_2=12,2\text{kg}$ .  
أ- ما كتلة الهواء  $m$  المستعملة أثناء الغطس ؟  
ب- علما أن هذا الغطاس استهلك حجما قدره  $615\text{L}$  من هواء القنبلة أثناء غطسه، احسب كتلة  $1\text{L}$  من الهواء.
- 3- أحسب حجم كل من ثنائي الأوكسجين و ثنائي الأزوت في غرفة بها هواء و أبعادها هي :  
الطول  $L=4,5\text{m}$ ؛ العرض  $l=3\text{m}$  و الارتفاع  $h=3\text{m}$ .
- 4- إملأ الجدول التالي :
- | الصيغة الكيميائية | نوع الذرات المكونة للجزيئة         | اسم الجسم | عدد ذرات الجزيئة | طبيعته : (بسيط أم مركب) |
|-------------------|------------------------------------|-----------|------------------|-------------------------|
|                   | ذرة أوكسجين واحدة و ذرتين هيدروجين | أوزون     |                  |                         |
| $\text{CO}$       |                                    |           |                  |                         |
| $\text{O}_2$      |                                    |           |                  |                         |
- 5- حدد الصيغة الكيميائية و النموذج الجزيئي لجزيئة البروبان علما أنها تتكون من ثلاث ذرات كربون و ثمانية ذرات هيدروجين :  
الصيغة الكيميائية : .....  
النموذج الجزيئي : .....
- 4- ما هو الفرق بين الجسم الخالص البسيط و الجسم الخالص المركب ؟ أعط مثلا لكل واحد منهما.  
أ- الجسم الخالص : .....  
ب- الجسم المركب : .....

التمرين الثالث : ( 4 نقط )

- + وضعية مسألة : فاطمة تلميذة بالاعدادي، تستعمل عائلتها قنبلة لغاز البروبان في المطبخ. لاحظت أثناء تحضيرها لوجبة أن موقدا يسبب توضع مادة سوداء على الأواني ويصدر غازا خائفا و غازا يعكر ماء الجير و غازا آخر يكون قطرات على جوانب كأس بارد، في حين أن موقدا آخر يشتغل دون مشاكل. ساعد فاطمة على تفسير المشكل و إيجاد حل له بالإجابة على الأسئلة الموالية :
- 1- حدد نوع الاحتراق الحاصل في كل موقد :  
الموقد الأول : يصدر دخانا أسود : .....  
الموقد الثاني : يشتغل دون مشاكل : .....
- 2- إملأ جدول حصيلة هذا الاحتراق بتحديد المحروق و المحرق و النواتج في الموقد المعطل.
- | قبل الاحتراق  | بعد الاحتراق |
|---------------|--------------|
| الجسم المحروق | الجسم المحرق |
|               |              |
- 3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.

لمزيد من دروس و ملخصات و تمارين و فروض الفيزياء زوروا الرابط التالي

<https://www.jami3dorosmaroc.com/2021/09/physique-chimie-2ac.html>

أو الرابط التالي لكافة المواد

<https://www.jami3dorosmaroc.com/2020/09/2EME-COLLEGE.html>

التمرين الأول : ( 8 نقط )

1- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الجمل الخاطئة :

| ص/خ  | الجمل   | التصحيح   |
|------|---|---|
| خطأ  | - تنتقل الرياح بين منطقتين لهما نفس الضغط.                  | تنتقل الرياح من منطقة ضغط مرتفع لمنطقة ضغط منخفض.             |
| خطأ  | عند ارتفاع درجة الحرارة يهبط الهواء للأسفل فيرتفع ض. ج.     | عند ارتفاع درجة الحرارة يصعد الهواء للأسفل فينخفض ض. ج.       |
| خطأ  | - ترتفع قيمة الضغط الجوي كلما زاد الارتفاع.                 | تنخفض قيمة الضغط الجوي كلما زاد الارتفاع.                     |
| خطأ  | - أثناء انضغاط الهواء يرتفع ضغطه و يزداد حجمه.              | أثناء انضغاط الهواء يرتفع ضغطه و ينقص حجمه.                   |
| خطأ  | - الهواء النقي عبارة عن جسم خالص ليست له كتلة.              | الهواء النقي عبارة عن خليط له كتلة.                           |
| خطأ  | - تتكون الصيغة الكيميائية للجزيئة من النماذج الذرية للذرات. | تتكون الصيغة الكيميائية للجزيئة من العناصر الكيميائية للذرات. |
| خطأ  | - تتكون الجزيئة من ذرات من النوع نفسه أو من أنواع مختلفة.   | تتكون الصيغة الكيميائية للجزيئة من العناصر الكيميائية للذرات  |
| خطأ  | - ينتج القار عن احتراق التبغ.                               | ينتج القار عن تحلل التبغ.                                     |
| صحيح | - أحادي أكسيد الكربون غاز يعكر ماء الجير.                   |   |

2- أذكر الطبقات الرئيسية المكونة للغلاف الجوي (الترتيب انطلاقا من سطح الأرض):

تروبوسفير - ستراتوسفير - ميزوسفير - ترموسفير - يونسفير.

3- ما هو دور طبقة الأوزون ؟

تمتص الأشعة UV وتمنع مرورها وتحمي الكائنات الحية.

5- أنشئ جانيه رسما مبسطا يمثل احتراق سيجارة وحدد عليه ما يحدث في المنطقتين المهمتين في هذا الاحتراق: احتراق السيجارة:



1

0,5

2

احتراق

التمرين الثاني : ( 8 نقط )

1- درجة الحرارة في مدينة ساحلية تبلغ  $22^{\circ}\text{C}$ . احسب درجة الحرارة في منطقة جبلية مجاورة لها ومرتفعة عنها بـ  $2,3\text{ km}$ .

$$\text{لدينا: } 2,3\text{km}=2300\text{m} \quad \text{و } 2300/100=23$$

$$\text{و } 0,6 \times 23 = 13,8 \quad \text{إذن } T = 22 - 13,8 = 8,2^{\circ}\text{C}$$

2- كتلة قنبلة الهواء المضغوط المستعمل للغطس هي  $m_1=13\text{kg}$  وبعد استعمالها من طرف غطاس أصبحت كتلتها  $m_2=12,2\text{kg}$ .  
أ- ما كتلة الهواء  $m$  المستعملة أثناء الغطس؟

$$\text{كتلة الهواء المستعمل: } m = m_1 - m_2 = 13 - 12,2 = 0,8\text{kg}$$

ب- علما أن هذا الغطاس استهلك حجما قدره  $615\text{L}$  من هواء القنبلة أثناء غطسه، احسب كتلة  $1\text{L}$  من الهواء.

$$800\text{g كتلة } 615\text{L. إذن كتلة لتر: } 3\text{g} = 800/615 = 1,3\text{g}$$

أحسب حجم كل من ثنائي الأوكسجين وثنائي الأزوت في غرفة بها هواء وأبعادها هي: الطول  $L=4,5\text{m}$ ؛ العرض  $l=3\text{m}$  والارتفاع  $h=3\text{m}$ .

$$\text{- حجم الغرفة: } V = L \times l \times h = 4,5 \times 3 \times 3 = 40,5\text{m}^3$$

$$\text{- حجم } \text{O}_2: 40,5 \times 0,2 = 8,1\text{m}^3$$

$$\text{- حجم } \text{N}_2: 40,5 \times 0,8 = 32,4\text{m}^3$$

4- إملأ الجدول التالي :

| الصيغة الكيميائية    | نوع الذرات المكونة للجزيئة        | اسم الجسم | عدد ذرات الجزيئة | طبيعته: (بسيط أم مركب) |
|----------------------|-----------------------------------|-----------|------------------|------------------------|
| $\text{H}_2\text{O}$ | ذرة أوكسجين واحدة وذرتين هيدروجين | الماء     | 3                | مركب                   |
| $\text{O}_3$         | 3 ذرات أوكسجين                    | أوزون     | 3                | بسيط                   |
| $\text{CO}$          | ذرة O وذرة C                      | أ.ك       | 2                | مركب                   |
| $\text{O}_2$         | ذرتين O                           | ث.أ       | 2                | بسيط                   |

5- حدد الصيغة الكيميائية والنموذج الجزيئي لجزيئة البروبان علما أنها تتكون من ثلاث ذرات كربون وثمانية ذرات هيدروجين:



4- ما هو الفرق بين الجسم الخالص البسيط والجسم الخالص المركب؟ أعط مثلا لكل واحد منهما.

أ- الجسم الخالص: تتكون جزيئته من نفس نوع الذرات، مثال:  $\text{H}_2 - \text{Cl}_2 - \text{N}_2 - \text{O}_3 - \text{He}$

ب- الجسم المركب تتكون جزيئته من أنواع مختلفة من الذرات، مثال:  $\text{CO} - \text{CH}_4 - \text{CO}_2$

1

0,5

0,5

1

4

0,5

0,5

التمرين الثالث : ( 4 نقط )

+ وضعية مسألة: فاطمة تلميذة بالاعدادي، تستعمل عائلتها قنبلة لغاز البروبان في المطبخ. لاحظت أثناء تحضيرها لوجبة أن موقدا يسبب توضع مادة سوداء على الأواني ويصدر غازا خائقا وغازا يعكر ماء الجير وغازا آخر يكون قطرات على جوانب كأس بارد، في حين أن موقدا آخر يشتغل دون مشاكل. ساعد فاطمة على تفسير المشاكل وإيجاد حل له بالإجابة على الأسئلة الموالية:

1- حدد نوع الاحتراق الحاصل في كل موقد:

الموقد الأول: يصدر دخانا أسود: احتراق غير كامل الموقد الثاني: يشتغل دون مشاكل: احتراق كامل.

2- إملأ جدول حصيلة هذا الاحتراق بتحديد المحروق والمحروق والنواتج في الموقد المعطل.

| قبل الاحتراق         | بعد الاحتراق         |
|----------------------|----------------------|
| الجسم المحروق        | الجسم المحروق        |
| بروبان               | بروبان               |
| أوكسجين              | أوكسجين              |
| $\text{H}_2\text{O}$ | $\text{H}_2\text{O}$ |
| $\text{CO}_2$        | $\text{CO}_2$        |
| $\text{CO}$          | $\text{CO}$          |
| $\text{C}$           | $\text{C}$           |

3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل واقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود وتفادي الاحتراق.

قلة الأوكسجين، لذا يجب ضبط الاحتراق.

1

2,5

0,5

لمزيد من دروس و ملخصات و تمارين و فروض الفيزياء زوروا الرابط التالي

<https://www.jami3dorosmaroc.com/2021/09/physique-chimie-2ac.html>

أو الرابط التالي لكافة المواد

<https://www.jami3dorosmaroc.com/2020/09/2EME-COLLEGE.html>