



أسئلة الدرس: 6نقط

(1) عرف ما يلي: (2ن)

♦ النموذج الجزيئي:

♦ الصيغة الكيميائية:

(2) أملأ الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية: (2ن)

- مختلفة- الذرة- حجم - المادية - للإبضاغاط - ضغطه - للتقسيم - متشابهة.

♦ يؤدي تقليص الهواء إلى إزدياد نقول أنه قابل.....

♦ هي أصغر جزء غير قابل يدخل في تركيب الأجسام.....

♦ يتكون الجسم الخالص البسيط من ذرات بينما يتكون الجسم الخالص المركب من ذرات.....

(3) صحح الإثباتات الخاطئة التالية: (2ن)

♦ تهب الرياح من مناطق الضغط المنخفض نحو مناطق الضغط المرتفع.

♦ تمثل نسبة الأزوت في الهواء حوالي %21.

♦ يوجد الأوزون في طبقة الترموسفير.

♦ يرتفع الضغط مع العلو في جميع طبقات الغلاف الجوي.

التمرين الأول: 7نقط

قام تلميذ بإنجاز التجربة التالية في الظروف الاعتيادية لدرجة الحرارة و الضغط:

- قاس كتلة كرة السلة مملوءة بالهواء فوجد $m_1=935.4g$.

- قاس كتلة نفس الكرة بعد إزالة 4.5L من الهواء فوجد $m_2=929.7g$.

(1) أحسب كتلة 4.5L من الهواء. (1ن)

(2) أحسب الكتلة الحزمة للهواء في هذه الظروف. (2ن)

3) استنتج كتلة 1L من الهواء. (2ن)

4) ماذا يحدث لقيمة الكتلة الحمية إذا أنجز التلمذ نفس التجربة في ظروف أخرى لدرجة الحرارة و الضغط. (2ن)

التمرين الثاني: 7 نقط

1) صنف الأجسام التالية إلى خاصة بسيطة و خاصة مركبة: (2ن)

الميثان CH_4	ثنائي الآزوت N_2	الأوزون O_3	الأمونياك NH_4
.....

2) إملأ الفراغ بما يناسب: (3ن)

اسم الجزيئة	تركيبها	الصيغة الكيميائية	النموذج الجزيئي
.....	
ثنائي أكسيد الكربون	
.....	ذرة واحدة من الكربون. ذرة واحدة من الأوكسجين.	
.....	

3) تتكون جزيئة البوتان من أربع ذرات كربون و عشر ذرات هيدروجين.

3-1) أكتب صيغة جزيئة البوتان. (1ن)

3-2) حدد عدد ذرات الكربون و عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 10^{20} جزيئة بوتان. (1ن)