تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا com.kwedufiles.www//:https

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

https://kwedufiles.com/14

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://kwedufiles.com/14chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://www.kwedufiles.com/14chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

https://www.kwedufiles.com/grade14

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا bot_kwlinks/me.t//:https

الروابط التالية هي روابط الصف الثاني عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

تابع شرح الحل بقناتي باليوتيوب آمال كيميا

وزارة التربية	الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء	العام الدراسي 2019-2020
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : الثاني عشر \ ع .....
مدرسة		الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		

4

السؤال الأول اختر من الجمل التاليه مايتناسب علمياً (¾ x 2)

١) الحجم الذي يشغله 16g من غازالأكسجين (O=16) في الظروف العياسيه :

[ ] أكبر من الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

[ ] أقل من الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

[ ] يساوي من الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

[ ] ٨أمثال من الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

٢)إناء حجمه 5.6L وضع فيه 56g من غاز النيتروجين (N=14)و40g من غاز النيون (Ne=20)فإن غاز النيون:

[ ] يبذل ضغط يساوي الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

[ ] يبذل ضغط أقل من الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

[ ] يبذل ضغط أكبر من الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

[ ] يبذل ضغط 5 أمثال الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

السؤال الثاني : ماذا تتوقع أن يحدث مع ذكر السبب (1*1)

إذا إرتفعت درجة الحرارة من 100k إلى 300k لغاز محبوس ضغطه 120kpa علمًا بأن أقصى ضغط يتحمله جدار الوعاء 350kpa.

. . . . . .

. . . . . .

السؤال الثالث : حل المسألة التالية :(1*½ 1) :

إحسب الضغط الكلي لمخلوط يتكون من 4gهيليوم و 8g هيدروجين و8gأكسجين

موضوع في إناء حجمه 20L عند درجة حراره 27C علمًا بأن (O=16 , H=1 , He= 4)

. . . . . .

. . . . . .

للمزيد تابع صفحتي تويتر : آمال كيميا
وقناتي تليجرام : AMALCHEMISTRY4EVERYSTUDENT

السؤال الأول اختر من الجمل التاليه مايتناسب علميا (¾ x 2)

4

١) الحجم الذي يشغله 16g من غازالأكسجين (O=16) في الظروف القياسية :

[ ] أكبر من الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

[ ] أقل من الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

[ ] يساوي الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

[ ] ٨ أمثال الحجم الذي يشغله 2g من غاز الهيدروجين (H=1) عند نفس الظروف

O_2

$ms = 16g$

$Mmt = 2 \times 16$

O_2

$\hookrightarrow 32\ g/mol$

$n = \frac{ms}{Mmt} = \frac{16}{32} = 0.5\ mol$

H

$ms = 2g$

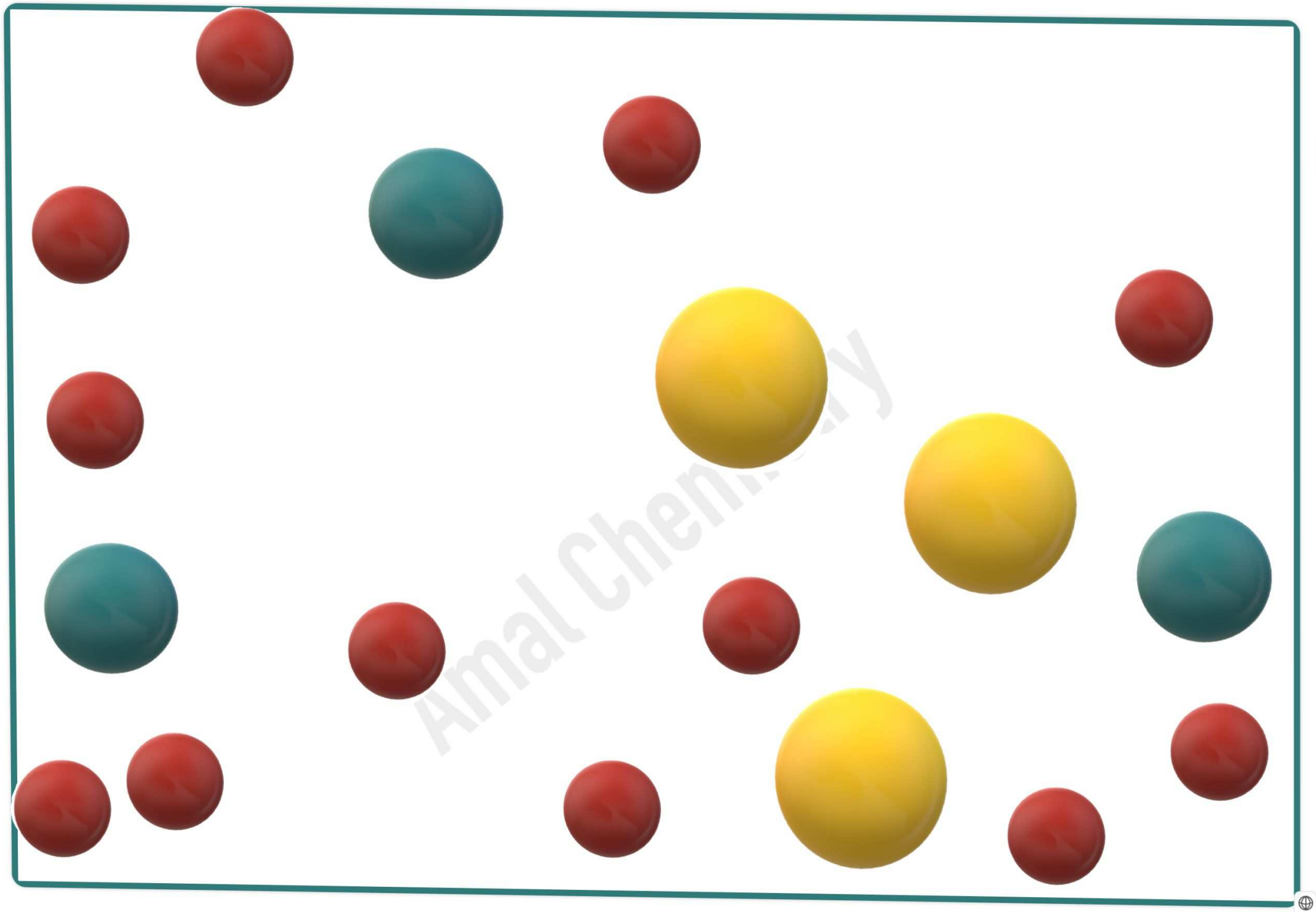
$Mmt = 2 \times 1$

$\hookrightarrow 2\ g/mol$

$n = \frac{2}{2} = 1\ mol$

شرح هذا كله بقناتي يوتيوب
آمال كيميا

Amal Chemistry



AMALCHEMISTRY4EVERYSTUDENT : تعاونوا تابع صفحتي لتوينك ، آمال عيسيا
لتتألق أنت ولتحقق لم

٢)إناء حجمه 5.6L وضع فيه 56g من غاز النيتروجين (N=14) و40g من غاز النيون (Ne=20)فإن غاز النيون:

[✓] يبذل ضغط يساوي الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

[ ] يبذل ضغط أقل من الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

[ ] يبذل ضغط أكبر من الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

[ ] يبذل ضغط 5 أمثال الضغط الذي يبذله غاز النيتروجين على جدار الوعاء.

Ne

ms = 40 g

Mmt = 20 g/mol

$n = \frac{40}{20} = 2\ mol$

N_2

ms = 56 g

$n = \frac{56}{28} = 2\ mol$

Mmt = 14 x 2

= 28 g/mol

Amal Chemistry

السؤال الثاني : ماذا تتوقع أن يحدث مع ذكر السبب (1*1)

إذا إرتفعت درجة الحرارة من 100k إلى 300k

لغاز محبوس ضغطه 120kpa

علمًا بأن أقصى ضغط يتحمله جدار الوعاء 350kpa.

سوف يتهشم او ينفجر الوعاء

← اولاً :- طبقاً لقانون جاى لوساك

$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$ ⇒ $\frac{120}{100} = \frac{P_2}{300}$ ⇒ 360 kpa

سوف يصبح الضغط

ثانياً :- T ↑ لثلاث امثال

~ ~ E ↑

~ ~ سرعة الجسيمات ↑

~ ~ قوة التصادم ↑

∴ P ↑

ويصبح ~ ~

360 kpa

∴ اكبر ما يتحمل الجدار فيتهشم

السؤال الثالث : حل المسألة التالية :(1 ½ * 1) :

احسب الضغط الكلي لمخلوط يتكون من 4g هيليوم و8g هيدروجين و8g أكسجين

موضوع في إناء حجمه 20L عند درجة حراره 27C + 273 ← 300k

علمًا بأن (He=4, H=1 ,O=16)

$P.V = n.R.T$

He

$MS = 4\ g$

$M_{wt} = 4\ g/mol$

$n = \frac{ms}{M_{wt}}$

$n = \frac{4}{4} = 1\ mol$

$P = \frac{n R T}{V} = \frac{1 \times 8.31 \times 300}{20} = 124.65\ kpa$

H_2

$MS = 8\ g$

$M_{wt} = 2 \times 1 = 2\ g/mol$

$n = \frac{8}{2} = 4\ mol$

$P = \frac{n R T}{V} = \frac{4 \times 8.31 \times 300}{20} = 498.6\ kpa$

O_2

$MS = 8$

$M_{wt} = 16 \times 2 = 32\ g/mol$

$n = \frac{8}{32} = 0.25\ mol$

$P = \frac{n R T}{V} = \frac{0.25 \times 8.31 \times 300}{20} = 31.16\ kpa$

$P_T = P_{He} + P_{H_2} + P_{O_2}$

$= 124.6 + 498.6 + 31.1$

$= 654\ kpa$

سب الضغط الكلي لمخلوط يتكون من 4g هيليوم و8g هيدروجين

و8g أكسجين

موضوع في إناء حجمه 20L عند درجة حراره 27C

علمًا بأن (He=4, H=1 ,O=16)