

#### قائمة الاسئلة

كيمياء هندسية قسم الهندسة المدنية المستوى الأولدرجة الأختبار 60 درجة الزمن ثلاث ساعات

/ رياض محر ـ

(1

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

ان المعادلة الحركية للغازات هي

 $PV= 2\3 nmT - (1$ 

 $PV = 1 \ 3 \ nKC - 2$  - (2

 $PV=2\3 mkC2 - (3$ 

 $PV=1\3nmC-2$  + (4

(2

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14



 الانعكاسية للغاز	الادبياتيه ا	العملبات	تتميز

ابوجود فرصه للتبادل الحراري مع الوسط المحيط

2) - حيث يقوم الوسط المحيط بالشغل علي الغاز

3) - بعدم وجود أي فرصه للتبادل الحراري مع سطح الاناء

4) + بعدم وجود أي فرصه للتبادل الحراري مع الوسط المحيط

\_\_\_\_

(3

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

انتروبي المواد السائلة .....المواد الغازية والصلبة

1) - عاده ما تكون اصغر من انتروبي

(2 + تقع بين انتروبي

(3) - بشكل عام اكبر من انتروبي

4) - يزيد كلما ارتفعت درجه الحرارة من انتروبي

(4



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

منطقه التحميص في افر ان صناعه الاسمنت تصل الي ......

4 800-900 + (1 2 800-1400 - (2 900-1400 - (3

- 900-1500 - (4

(5

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

33 / 3 الصفحة 3 / 33



. نسبه سيليكات ثنائي الكالسيوم (C2S) في الاسمنت البور تلاندي تصل الي.....

21-45 % + (2 25-50% 25-45% (3 21-50%

(4

(6

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

إذا أعطيت التركيب الكيميةي بالوزن لعينه من الاسمنت علي النحق ا<u>لتالي:</u> ؟( M البسب= 172 M, 172 البسب= 172 M, 172 من الاسمنت علي النحق التاليخ M,

CaO	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SO₃	Loss
%60.41	%23.51	%6.31	%5.52	%2.25	%2

احسب نسبه المركب المسنول عن مقاومه الأملاح

7.33 (1 10.63 (2 16.83 + (3 14.88 (4

(7

الصفحة 4 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

كلما ..... نحصل على اسمنت ذو قوه نهائية عالية

(1) - ( ادت نسبه الومينات ثلاثي الكالسيوم (2) - قلت نسبه سيليكات ثلاثي الكالسيوم (3) + قلت نسبه الومينات ثلاثي الكاليسيوم (4) - ( ادت نسبه سيليكات ثنائي الكالسيوم

(8

## الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14



اسمنت	تحطروا	ن الجير	ا ۽ ال ۾ ۽	النسبة
 اسمتت	تعصيت	ں انجیر	العالية م	التسبه

يتصلب سريعا

+ يتصلب ببطء + (2

3) - ذو محتوي عالي من السيليكا

4) - له قوه مبكره منخفضه

(9

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الجير الحي المتبقي الزائد في الاسمنت يبقي حرا وعند اطفاءه .....

1) + يزداد حجمه

2) - ينقص حجمه وبالتالي يسبب حدوث تصدعات وتشققات للخرسانة

3) - يؤدي الي التصلب السريع

4) - يؤدي الي تأكل الحديد والخرسانة

(10

الصفحة 6 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. زجاج الصودا والجير هو خليط من

سيليكات النحاس وسيليكات البوتاسيوم

ل سيليكات الصوديوم وسيليكات الكالسيوم

البوتاسيوم سيليكات الألومنيوم وسيليكات البوتاسيوم

4) - سيليكات المغنيسيوم وسيليكات البوتاسيوم

(11

# الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الصفحة 7 / 33



. أي من أنواع النظارات التالية يُعرف أيضًا باسم الزجاج الصلب؟

(جاج البوتاس والجير + (جاج البوتاس والجير )

2) - زجاج الصودا والجير

(3) - زجاج البوتاس والرصاص

4) - الزجاج العادي

(12

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. نوع الخبث المفضل في صناعه الاسمنت المحتوي علي ......

1) + نسبه اكسيد الكاليسيوم اعلي من اكسيد السيليكون

2) - نسبه اکسید السیلیکون اکثر من اکسید الکالسیوم

3) - نسبه اكسيد الحديد اكبر من نسبه الومنيات ثلاثي الكاليسوم

4) - مزيج من خبث الفرن اللافح والجير معا

(13





C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. كيف يمكن نقل الطاقة من وإلى النظام؟

1) - لا يمكن نقل الطاقة إلا عن طريق تحويل الطاقة الكامنة إلى طاقة حركية

2) - لا تنتقل الطاقة إلا على شكل حرارة

لا يمكن نقل الطاقة إلا كشغل

4 يمكن نقل الطاقة كحرارة و/أو شغل

(14

## الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14



. مادة الفلسبار تضاف لصناعة الزجاج:

لمقاومة الزجاج التشقق والتبلر	+	(1
-------------------------------	---	----

- 2) التقليل لمعامل التمدد الحراري للزجاج
- 3) يزيد من معامل الانكسار الضوئي للزجاج
- 4) لمقاومة الزجاج التشقق والتبلر و التقليل لمعامل التمدد الحراري للزجاج

(15

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

في انتاج العدسات والألات البصرية يستخدم ماده ......

(1) + كربونات البوتاسيوم (2) - كربونات الصوديوم (3) - كبريتات الصوديوم (4) - كبريتيد الصوديوم (16)

الصفحة 10 / 33 الصفحة 10 / 33





C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. خواص تكسب الزجاج صلابه ومقاومه للحرارة

1) + الدولوميت

2) - كربونات الكالسيوم

3) - كبريتات الماغنيسيوم

4) - كبريتات الصوديوم

(17

# الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الصفحة 11 / 33



 $\,$  M ,  $\,$  172 يا أعطيت التركيب الكيمياتي بالوزن لعينه من الاسمنت علي النحو  $\,$  M  $\,$  البيس  $\,$  C4AF=485,M C3A=270  $\,$  )

CaO	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SO₃	Loss
%60.41	%23.51	%6.31	%5.52	%2.25	%2

معايز السليكا

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32 ,He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

هناك بعض المواد تضاف الي خلطه الزجاج والتي تعمل على تقليل احتمال تشقق الزجاج

1) - اكسيد الحديد 2) - اكسيد الرصاص 3) - الفلسبار 4) + اكسيد الالومينيا والفلسبار

(19

الصفحة 12 / 33





C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

في معظم انحاء العالم يستعمل الكلور لتعقيم مياه الشرب وتعتبر التراكيز التي تتراوح من .....فعاله لتعقيم المياه.

+ ( جزء بالمليون +

2) - 4جزء بالمليون

(3 - 1 ملجم للتر

- 2-3 ملجم ∖م3 ماجم

(20

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الصفحة 13 / 33 الصفحة 33 / 33 الصفحة



. تستعمل اشعه الاوزون او الأشعة فوق البنفسجية لتعقيم مياه الشرب او الصناعية مع ازاله المحتوي البكتيري بنسبه.....

100% (1 99% + (2 98% (3 99.5% (4

(21

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

. السبب الرئيسي في عسر الماء هو .....

ايونات البوتاسيوم والماغنيسيوم (1

أيونات المغنيسيوم والكالسيوم (2

اكسيد الحديد والالمنيوم (3

كلوريد الصوديوم وايونات الحديد (4

(22

الصفحة 14 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. تتم از اله العسر من الماء المنزلي باستعمال مواد التبادل الايوني المتكونة طبيعيا والمسماة زيو لايت وهي.....

1) - الفلوريد الطبيعي

2) - عسره البيكربونات

(3) + سلكيات الالومنيا

4) - محلول مركز لكلوريد الصوديوم

(23

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32 ,He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

الصفحة 15 / 33



. لإزاله املاح الكبريتات بصوره تامه من ماء البحر وجعله صالح للشرب يضاف بعض من

ا - هيدروكسيد الباريوم

2) + كبريتات الباريوم

(3 - الزيولايت

4) - كاشف لتسحيح الماء

(24

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. نقطه الوميض هي درجه الحرارة التي يبدا عندها بخار الوقود في عينه اختبار من.....

1) - الاشتعال

2) - الانفجار

3) - تقريبه الى الاحتراق

4) + الاشتعال او الانفجار

(25

الصفحة 16 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. يتم التعبير عن خاصيه الاشتعال للديزل بما يسمى رقم السيتان وهو يعبر عن ......

1) + النسبة المئوية بالحجم لمركب السيتان القياسي مع مركب الفا ميثيل نفثالين

2) - النسبة المئوية لماده خاصيه احتراقها عالية

3) - النسبة المئوية للايز وأوكتان مع الهبتان

4) - كلما انخفض قيمه السيتان قلت درجه حراره الاشتعال

(26

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الصفحة 17 / 33



. يعتمد تحديد الرقم الاكتاني للبترول بثلاثة عوامل مهمه و هي.....

<ul> <li>نوعیه البترول ، درجه النفثالین ، کمیه البار افین</li> </ul>	(	(	1	ĺ
--	---	---	---	---

- 2) سرعه الدق ،كميه الوقود، درجه الحرارة للحرق
  - 3) نسبه الانضغاط وتغير الشرارة، سرعه المحرك
- 4) + سرعه المحرك، زمن الشرارة ،درجه حراره الخليط

(27

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

نتيجة حاجه الانسان الماسة للهواء والماء والغذاء فهو يستهلك يوميا حوالي

1) + 15 كجم من الهواء و حوالي 3 كجم من الماء و حوالي كيلوجرام من الغذاء

2) - 10 كجم من الهواء وحوالي 4 كجم من الماء وحوالي 2 كجم من الغذاء

3) - 15 كجم من الهواء وحوالي 5 كجم من الماء وحوالي 2 كجم من الغذاء

4) - الكثير من كميات الهواء والماء والغذاء وينتج ملوثات تراكميه

(28



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

غالبا ما تكون العلاقة .....بين التركيز البكتيري والكثافة السكانية ودرجه التهوية

1 - عكسيه (2 + طرديه (3 - متساوية (4 - متزنة

(29

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الصفحة 19 / 33



. من خلال دراسات كثيره عن تلوث الهواء اتضح ان اكثر المواد الناتجة و المصادر المسببة للانبعاثات

- ثاني اكسيد الكربون من عوادم السيارات وكذلك الهيدر وكربونات الغير محترقة
  - 2) الرصاص والكبريت من محركات البنزين
  - اول وثاني اكسيد الكربون والهيدر وكربونات غير المحترقة
- 4) غازات الكربون والكبريت والنيتروجين وغيرها من المصانع ومحطات توليد الكهرباء

(30

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

إذا أعطيت التركيب الكيمياتي بالوزن لعيله من الاسمنت علي النحو التالي: ؟( M البيس= 172 M , 172 البيس= 172 M , 24

CaO	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SO₃	Loss
%60.41	%23.51	%6.31	%5.52	%2.25	%2

احسب معامل الالومنيا

1.14 + (1 1.7 - (2 1.98 - (3 2.7 - (4

(31

الصفحة 20 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

. ان تنفس الهواء الذي يحتوي علي....من اول اكسيد النيتروجين يسبب الموت خلال نصف ساعه

0.07 % من نسبتها في الهواء (1 20-30 جزء من المليون (2 1000 جزء في المليون (3 (4

جزء في المليون

(32

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

الصفحة 21 / 33



. ان تلوث الهواء بثاني اكسيد الكبريت فهذا يؤثر علي الانسان ب.....

1) - وجع الراس والدوخة وحاجه للنوم

2) - تشنج الاحبال الصوتية والاختناق

3) - له سميه عالية حيث يؤثر في الجهاز العصبي

4) + التهاب في الجهاز التنفسي ويسبب الكحة وضيق التنفس

(33

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. للأوزون اثار ضاره علي الانسان والحيوان مشابهه لتأثيرات .....

1) - اول اكسيد الكربون

2) - اكاسيد الكبريت

(3) + ثانی اکسید النتروجین

4) - المعادن الثقيلة

(34

الصفحة 22 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

يتواجد غاز الاوزون بصوره طبيعية في المستويات المنخفضة في الجو بنسبه 0.02 جزء من المليون اما اذا بلغت درجه التركيز ......سيترك

اثارا مرضيه متمثلة في التهاب العيون والحنجرة والرئتين

1.5-2.0 + (1 2.7 - 0.1 - (2 4.7 - 1.0 - (2 5.7 - 1.4 - (2 4.7 - 1.4 - (2 5.7 - 1.4 - (2 5.7 - 1.4 - (2 6.7 - 1.4 - (2 6.7 - 1.4 - (2 7

4 - 2-3 جزء بالمليون

(35

الصفحة 23 / 33





C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. ما هي نسبة الجير والألومينا أو السيليكا للحصول على أسمنت جيد؟

1.9 to 4.5 - (1 2.5 to 3.5 - (2 1.9 to 3.5 - (3 1.9 to 2.5 + (4

(36

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

33 / 24 الصفحة 24 / 33



. الإسمنت البورتلندي المنخفض الحرارة يستخدم في:

بناء االمنشاءات الخرسانية
 بناء السدود

ناء الجسور والمنشآت الساحلية

4 بناء ناطحات السحاب

(37

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32 ,He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

. عند انطلاق الطاقه الكبيره من الانشطار النووي يمكن تحطيم لنواة الذرة بإطلاق

1) - البروتونات والنيوترونات ذات طاقه مرتفعه

(2) + ذرات صغيره ذات طاقه مرتفعه

(3) - ذرات كبيره ذات طاقه مرتفعه

4) - الكترونات كثيره ذات طاقه مرتفعه

(38

الصفحة 25 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. قد وجد ان الايزواوكتان من اكثر المركبات:

1) - قابليه كبيره للدق

2) - ناتجه من عمليات تكسير الجزيئات الصغيرة

3) - ذات درجات غليان عالية

4) + قابليه مقاومه للدق

(39

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الصفحة 26 / 33



M , 172 سبب الكبمياني بالوزن لعينه من الاسمنت علي النحو التالي : (M M + 172 + 1

Ç	aQ	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SO₃	Loss
%6	0.41	%23.51	%6.31	%5.52	%2.25	%2

نوعيه الاسمنت

+ غير جيد 2 - جيد 3 - نسبه الجبس غير كافيه 4 - نسبه الفاقد كثير 40

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

. احسب اقل كميه من الماء تلزم لإطفاء 5 كيلو جرام من الجير الحي النقي

1) - (1 2) - 1.61 كيلوجرام 3) + (4 4.1 كيلوجرام 4.1 - 2.8 كيلوجرام 4.1 - (4

(41

الصفحة 27 / 33



C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

> إذا أعطيت التركيب الكيميائي بالوزن لعينه من الاسملت على النحو التالى: ١٥ M البس= M (M C4AF=485,M C3A=270, 172) [ ]

CaO	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SO₃	Loss
%60.41	%23.51	%6.31	%5.52	%2.25	%2

احسب المركبان المسؤولان عن قوه الاسمنت الأولية والنهانية

77.63 - (1 70.02 + (2 59.4 - (3 71.89 - (4

(42

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14



 $\Delta$ H = -92 kJ  $\Delta$ S = -199 J/K mole -

ا وجد ∆G وبين أي الفترات عند 200 K با فقد 200 £ كلوجول أن من -100 يملوجول و-40 يملوجول و-40 يملوجول و-40 يملوجول أو 400 يملو

(1 (2  $\mathbf{C}$ (3 D (4 (43

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

عينه من الماء تحتوي علي العناصر الأتية معيرا عنها بالمليجرام<u>/لنز.</u>؛ كالسيوم 90 ، ماغنيسيوم 18. حديد 1.68 احسب وزن اكسيد الكالسيوم النقي اللازم لإزاله العسر لألف لنر

126 مليجرام (1 مليجرام (2 + 2133.0 کجم (3 213.36 مليجرام (4

(44





C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

> ما مقدار الشغل الميذول على النظام بالجول عندما يودي ضغط خارجي قدره atm 1.15 إلى التفاض حجم المكيس من 6.55 لترًا إلى 3.16 لترًا؟

> > 3.9J - (1 395 J + (2 395 kJ - (3 32.96 kJ - (4

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24, Na=23, O=16, N=14

الصفحة 30 / 30





شحنه من الرجاح تركيبها بالوزن <u>كالتالى :</u> 100 جرّه من <u>الرمل ،</u> 42 جرّه من كربونات الصوديوم ، 23 جرّه من الحجر الجيري .احسب النسبة المويه لا أكسيد السليكون

> 71.24% - (1 74.94% - (2 72.75% + (3 47.81% - (4

(46

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32 ,He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

احسب حجم غاز الهيدروجين الذي ينتشر خلال جسم مسامي في نفس الزمن الذي ينتشر فيه 13 سم3 من غاز الاكسجين خلال نفس الجسم



#### وتحت نفس الظروف

36.79 سم3 (1 18.37 سم3 (2 41.61سم3 (3 32.07 سم3 (4

(47

الأوزان الذرية لبعض العناصر:

C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

احسب \$∆ لواحد مول من غاز مثالي عندما يتمدد انعكاسيا من حجم واحد لتر الي حجم 10 لتر عند 25 م

- A. JK-1 mol-1 19.15 •
  B. J-1 mol-1 \_-19.15 •
  C. JK-1 mol-1 \_-21.19 •
  D. J-1 mol-1 \_21.19 •

(1 (2  $\mathbf{C}$ (3

(4

(48

الصفحة 32 / 33





C=12, , Ca=40, Al=27, Fe=56, Si=28,, Cl=35, S=32, He=2, H=1 Pb= 207, Mg=24 ,Na=23 ,O=16, N=14

إذا أعطيت التركيب الكيمياتي بالوزن لعيله من الاسملت علي النحو <u>التالي:</u> ؟( M , 172 هيب 172 , M ).

CaO	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SO₃	Loss
%60.41	%23.51	%6.31	%5.52	%2.25	%2

أحسب المعايز الماني

2.4 (1 1.7 (2 3.7 (3 1.2 (4

(5