



إجراء الاختبار: quiz2



حالة إكمال الأسئلة: ❯

السؤال 2 من 10

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

يعبر عن **المولارية** رياضياً بالعلاقة : عدد مولات المذاب ÷ حجم المحلول باللتر عدد جرامات المذاب ÷ حجم المحلول باللتر حجم المحلول باللتر ÷ عدد مولات المذاب حجم المحلول باللتر × عدد جرامات المذاب

السؤال 2 من 10

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.



السؤال 6 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

كلما كبرت قيمة عدد الكم الرئيسي دل ذلك على ابتعاد الغلاف (المستوى الرئيسي) عن النواة.

خطأ صواب



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

يرمز للمستوى الفرعي الذي له عدد كم كمية



الحركة الزاوية $L=1$ بالرمز p

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

يصف عدد الكم المغزلي عدد المدارات
واتجاهها في الفراغ.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

المولالية هي عدد الوحدات الكتلية للمذاب في



100 وحدة كتلية معاملة من المحلول

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 10

الصيغة التجريبية للميثان هي : CH_4



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

مولارية محلول محضر

بإذابة 0.07 مول من كلوريد

الصوديوم في 500 ملي لتر من

المحلول هي :

0.14 مول/لتر

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

السعة القصوى للمستوى الفرعي ()

p هي :

6 الكترونات

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 6

في المحلول فوق المشبع تكون كمية المذاب

أقل من الكمية اللازمة للتشبع عند درجة الحرارة

والضغط المحددين

خطا

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

يوجد عناصر المجموعات الرئيسية في

القطيعين s و p من قطاعات الجدول

الدوري.



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



درجة المحاولة 4.5 درجة من 5 درجة

الوقت المنقضي 7 دقيقة من 20 دقائق

0 درجة من 0.5 درجة

السؤال 1

إحدى القيم التالية لعدد

الكم المغناطيسي (mL) غير ممكنة

(غير صحيحة):

~~ml~~

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

كم جراما من المنجنيز (Mn) يوجد

في 0.3 مول منه (الكتلة الذرية :

(Mn=55):

16.5 جرام

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي) للماء

(H₂O) (الكتل الذرية : (H=1, O=16

تساوي :

18 جرام/مول



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

توجد عناصر المجموعات الرئيسية في
القطاعين s و p من قطاعات الجدول
الدوري.

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

يعبر عدد كم كمية الحركة الزاوية عن
المستويات الرئيسية الوجودية في كل
مستوى فرعي.

خطا

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

كلما صغرت قيمة عدد الكم الرئيسي
اقترب الإلكترون من النواة.

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 10

الكسر المولى هي عبارة عن عدد مولات المذاب
الموجودة في كيلو جرام من المذيب

خطا

محاولات متعددة يسمح هذا الاختبار بـ 2 محاولة. هذه هي المحاولة رقم 1.
فرض الإكمال يمكن حفظ هذا الاختبار واستئنافه عند أية نقطة حتى ينته
لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات على الإجابات

بأقرب من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 09 دقائق، 36 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 6

المحلل المركز هو المحلول الذي يحوي كمية كبيرة من المذاب

صواب

خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



F11

F12

PrtSc

Pause

Ins

Del

Home

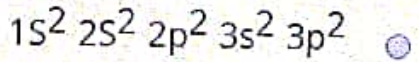
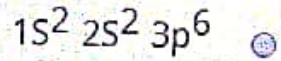
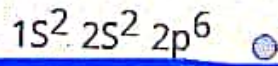
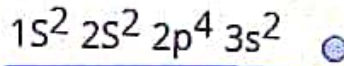
الوقت المتبقي: 19 دقائق, 55 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

التوزيع الإلكتروني لعنصر ^{10}Ne :



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

اختبار محدد بوقت هذا الاختبار له حد زمني يصل إلى 20 دقيقة/دقائق سيتم حفظ هذا الاختبار
تظهر التحذيرات عند مرور نصف الوقت، وهو 5 دقائق، ويصبح المتبقي

محاولات متعددة يسمح هذا الاختبار بـ 2 محاولة، هذه هي المحاولة رقم 1.

فرض الإكمال يمكن حفظ هذا الاختبار واستئنافه عند أية نقطة حتى ينتهي الوقت، سيتم
لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات على الإجابة بعد التقديم.

بأقرب من نصف الوقت المتبقي: 08 دقائق، 36 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 7

يحتوي المستوى الرئيسي الثالث على المستوى الفرعي 4p

صواب خطأ



⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



F10

F11

F12

PrtSc

Pause

Ins

Del

Home

Scr Lk

SysRq

Break

Ins

Del

Home

)

-

+

الوقت المتبقي: 11 دقائق, 53 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5

كم جراما من المنجنيز (Mn) يوجد في 0.3 مول منه (الكتلة الذرية : Mn=55):

1.65 جرام

183.3 جرام

16.5 جرام

0.55 جرام

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



فرض الإكمال يمكن حفظ هذا الاختبار واستئنافه عند أية نقطة حتى لا

لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات على ال

بإقبي أقل من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 07 دقائق. 52 ثانية (ثوانٍ)

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 8

الصيغة البسيطة للايثين (الايثيلين) هي : CH_2

صواب خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

الوقت المتبقي: 18 دقائق. 06 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2

عدد كم كمية الحركة الزاوية للمستوى الفرعي (p) هو:

L = 0

L = 3

L = 2

L = 1

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️

السؤال 10

"في عملية التخفيف ، والتركيز الأولي M1 < التركيز النهائي M2 "

صواب

خطأ



انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️



تظهر التحذيرات عند مرور نصف الوقت، وهو 5 دقائق، ويصبح المتبقي من الوقت

محاولات متعددة يسمح هذا الاختبار بـ 2 محاولة. هذه هي المحاولة رقم 1.

فرض الإكمال يمكن حفظ هذا الاختبار واستئنافه عند أية نقطة حتى ينتهي الوقت. سيستمر المؤقت

لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات على الإجابة بعد التقديم.

بأقل من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 05 دقائق، 16 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 9

الكسر المولى يعرف بعدد المولات (عدد الجزيئات الجرامية) المذابة في لتر من المحلول

صواب

خطأ

X

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



السؤال 6

ينتهي التوزيع الإلكتروني لعنصر الفلور (9F) بي $2p^5$

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

ينتهي التوزيع الإلكتروني لعنصر الكربون (6C) بي $2p^2$

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

جميع قيم عدد الكم المغزلي للإلكترون سالبة.

خطأ

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

المولالية هي عبارة عن عدد مولات المذاب الموجودة في كيلو جرام من المذيب

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 10

يتكون المحلول عادة من مذيب ومذاب

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

العدد 5 رجب، 1444 29:07 م AST





الرئيسية



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



السؤال 4 0.5 درجة من 0.5 درجة

المذاب هو المادة الموجودة بكمية أكبر

في المحلول

خطأ

السؤال 5 0.5 درجة من 0.5 درجة

يرمز للمستوى الفرعي الذي له عدد كم

كمية الحركة الزاوية $L=3$ بالرمز f

صح

السؤال 6 0.5 درجة من 0.5 درجة

مولارية محلول محضر بإذابة 5

مول من هيدروكسيد الصوديوم

في 1 لتر من المحلول هي :

$$5 * 1 = 5$$

السؤال 7 0.5 درجة من 0.5 درجة



الرئيسية



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



السؤال 7 0.5 درجة من 0.5 درجة

عدد مولات الحديد (Fe)
الموجودة في 11.2 جرام منه
(الكتلة الذرية : Fe=56) تساوي

$$11.2 / 56 = 0.2$$

السؤال 8 0.5 درجة من 0.5 درجة

نسبة عنصر الأوكسجين (O) في
الماء (H₂O) (الكتل الذرية :
H=1, O=16) تساوي :

$$\frac{16}{2(1)+16} * 100 = 88.88$$

السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة

**السؤال 1** 0.5 درجة من 0.5 درجة

"في عملية التخفيف ، الحجم الأولي V_1
> الحجم النهائي V_2 "

صح**السؤال 2** 0.5 درجة من 0.5 درجة

السعة القصوى للمستوى الفرعي
S هي : إلكترونات

صح**السؤال 3** 0.5 درجة من 0.5 درجة

في المحلول فوق المشبع كمية المذاب
تفوق ما قد يمكن للمذيب إذابته في
الظروف العادية

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 1

٣٠

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي) لأول أوكسيد النيتروجين (NO) (والكتل الذرية : $N=14$, $O=16$) تساوي :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

٥

مولارية محلول محضر بإذابة 5 مول من هيدروكسيد الصوديوم في 1 لتر من المحلول هي :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

٢٠١٠

إذا كانت قيمة ($n = 3$) فإن القيم الممكنة ل L هي :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

قاعدة هوند

نوع الإلكترونات في المستوى الفرعي بحيث نحصل على أكبر عدد ممكن من الإلكترونات المتزايدة - هذا اللس يعبر عن :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

1s2 2s2 2p2

التوزيع الإلكتروني لعنصر C :



السؤال 1

عدد الكم الذي يحدد بعد الإلكترون
عن النواة : عدد الكم الرئيسي

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

نسبة عنصر الأوكسجين (O) في الماء
(H₂O) (الكتل الذرية : H=1, O=16)
تساوي : $16+1(2)=18$

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

مولارية محلول محضر
بإذابة 0.25 مول من هيدروكسيد
الصوديوم في 250 ملي لتر من
المحلول هي : $250/1000=0.025$
 $0.025*0.025 = 1$

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

كم جراما من الفضة (Ag) يوجد
في 0.05 مول منه (الكتلة الذرية :
 $0.05*108=5.4$ (Ag=108)

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

عدد مولات اليود (I) الموجودة
في 190.5 جرام منه (الكتلة الذرية :
 $190.5 \setminus 127 = 1.5$ (I=127)

لسؤال 6

فى الم طول المشبع كمية المذاب تفوق ما قد يمكن للمذيب إذابته فى الظروف العادية

السؤال 7

صح

يرمز للمستوى الفرعى الذى له عدد كم كمية الحركة الزاوية $L=1$ بالرمز p

السؤال 8

خطا

ينتهى التوزيع الإلكتروني لعنصر النيتروجين ($7N$) بـ $3p^3$

السؤال 9

صح

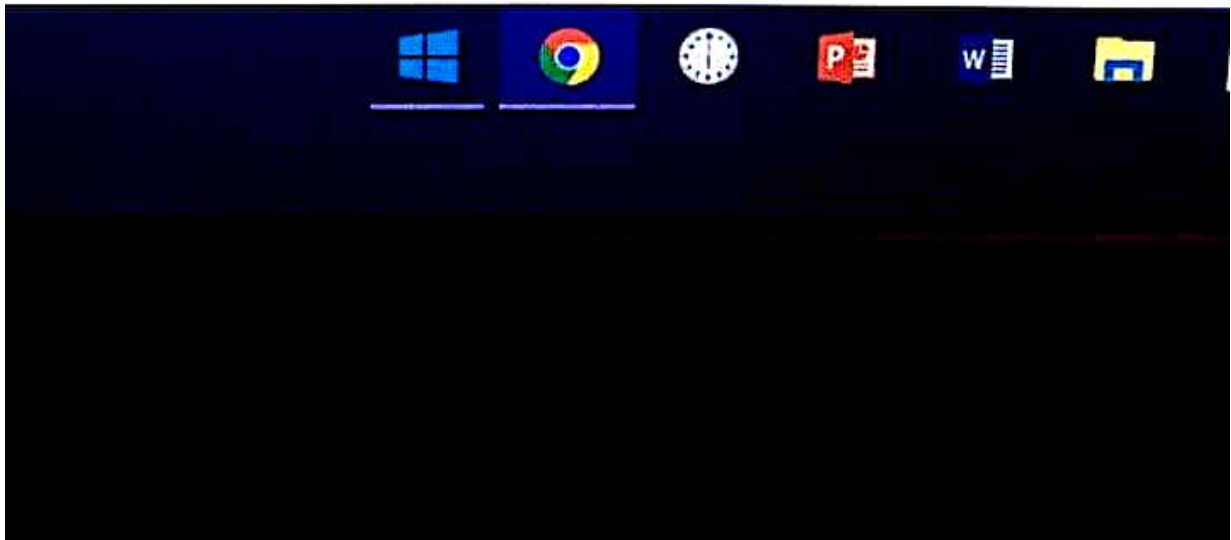
الصيغة الجزيئية للبنزين هي : C_6H_6

السؤال 10

صح

توجد العناصر الانتقالية الداخلية فى القطاع f من قطاعات الجدول الدوري .

الست 0 رجب، 1441 0:17:49 AST



نسبة عنصر الصوديوم (Na) في بروميد الصوديوم (NaBr) (الكتلة الذرية : Na=23, Br=80) تساوي :

السؤال 2

0.5 درجة من 0.5 درجة

التوزيع الإلكتروني لعنصر B : 5

السؤال 3

0.5 درجة من 0.5 درجة

كم جراما من اليورانيوم (U) يوجد في 0.02 مول منه (الكتلة الذرية : U=238) :

السؤال 4

0.5 درجة من 0.5 درجة

الكسر المولي لمحلول هيدروكسيد الصوديوم المحضر بإذابة 2 مول من هيدروكسيد الصوديوم في 2 مول من الماء هو :

السؤال 5

0.5 درجة من 0.5 درجة

النص " كمية المادة التي تحتوي على عدد من الذرات مساوي تماما لعدد الذرات الموجودة في 12 جرام من ^{12}C " هو مفهوم :



الرئيسية



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



سبب تسمية البرية

السؤال 4 0 درجة من 0.5 درجة

الصيغة الجزيئية تكون مماثلة
للصيغة البسيطة أو مضاعفاتهما

صح

السؤال 5 0 درجة من 0.5 درجة

تركيز المحلول هو مقدار المادة المذابة
الموجودة في كمية معينة من المذيب

صح

السؤال 6 0 درجة من 0.5 درجة

عدد الكم الذي يصف عدد

المدارات واتجاهها في الفراغ :
العدد الكمي المغناطيسي



حالة إكمال الأسئلة:

على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

نسبة عنصر الكربون (C) في أول أوكسيد الكربون (CO) (الكتل الذرية : $C=12$, $O=16$) تساوي :

57.1%

42.9%

75%

50%



إجراء الاختبار: quiz2



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 4 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

عدد ذرات عنصر النيتروجين (N) الموجودة في 42 جرام منه (الكتلة الذرية : $N=14$) تساوي :

Ⓐ 6×10^{23} ذرة

Ⓑ 18×10^{23} ذرة

Ⓒ 42 مليون ذرة

Ⓓ 2×10^{23} ذرة

السؤال 4 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.



الوقت المتبقي: 16 دقائق, 51 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ⌵

السؤال 1 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



حفظ الإجابة 0.5 درجات

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي) للماء (H_2O) (الكتل الذرية : $H=1, O=16$) تساوي :

16 جرام/مول

17 جرام/مول

18 جرام/مول

15 جرام/مول

السؤال 1 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.





السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة

عدد ذرات عنصر البيريليوم (Be) الموجودة في 22.5 جرام منه (الكتلة الذرية : Be=9) تساوي :

$$9 \times 6.022 \times 10^{23} =$$

السؤال 10 0 درجة من 0.5 درجة

عدد ذرات عنصر الصوديوم (Na) الموجودة في 2.3 جرام منه (الكتلة الذرية : Na=23) تساوي :

$$23 \times 6.022 \times 10^{23} =$$



الرئيسية



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



السؤال 1 0.5 درجة من 0.5 درجة

فى المحلول المشبع تكون كمية المذاب
أقل من الكمية اللازمة للتشبع عند درجة
الحرارة والضغط المحددين



السؤال 2 0.5 درجة من 0.5 درجة

لا يحتوى المستوى الرئيسي الثالث على
المستوى الفرعي 4p



السؤال 3 0 درجة من 0.5 درجة

الوزن الجزيئي (الكتلة الجزيئية)
لمركب ما هو عبارة عن مجموع
الأعداد الذرية للعناصر المكونة
للمركب حسب الصيغة الحزئية.

خطأ

مراجعة تقديم الاختبار: quiz2

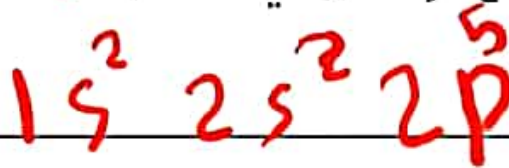
السؤال 1 0.5 درجة من 0.5 درجة

عدد مولات الكربون الموجودة في 3 جرام منه (الكتلة الذرية : $C=12$)

تساوي : $\frac{3}{12} = 0.25$

السؤال 2 0.5 درجة من 0.5 درجة

التوزيع الإلكتروني لعنصر F 9 :



السؤال 3 0.5 درجة من 0.5 درجة

التوزيع الإلكتروني لعنصر C 6 :



السؤال 4 0.5 درجة من 0.5 درجة

كم عدد المستويات الفرعية (L) الموجودة في المستوي الرئيسي

$n=3$ ؟ : 3



إجراء الاختبار: quiz2



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 2 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

الحجم اللازم أخذه من محلول مائي تركيزه $0.25M$ من كرومات البوتاسيوم للحصول على 500 ملي لتر من محلول تركيزه $0.04M$ هو :

80 ملي (لتر)

3125 ملي (لتر)

20 ملي (لتر)

125 ملي (لتر)

السؤال 2 من 10 <

مراجعة تقديم الاختبار: quiz2

السؤال 5 0.5 درجة من 0.5 درجة

الحجم اللازم أخذه من محلول مائي تركيزه 0.2M من كرومات البوتاسيوم للحصول على 250 ملي لتر من محلول تركيزه 0.05M هو :

$$\frac{0.05 \times 250}{0.2} = 62.5$$

السؤال 6 0.5 درجة من 0.5 درجة

لا يحتوى المستوى الرئيسي الثاني على المستوى الفرعي d



السؤال 7 0.5 درجة من 0.5 درجة

يصف عدد الكم المغزلي عدد المدارات واتجاهها في الفراغ.



السؤال 8 0.5 درجة من 0.5 درجة

يصف عدد الكم المغزلي للإلكترون



الرئيسية



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



السؤال 7 0.5 درجة من 0.5 درجة

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي)

للماء (H₂O) (الكتل الذرية :

H=1, O=16) تساوي :

$$18 = 1 * 16 + 2 * 1$$

السؤال 8 0.5 درجة من 0.5 درجة

الحجم اللازم أخذه من محلول

مائي تركيزه 0.4M من كلوريد

الصوديوم للحصول على 100

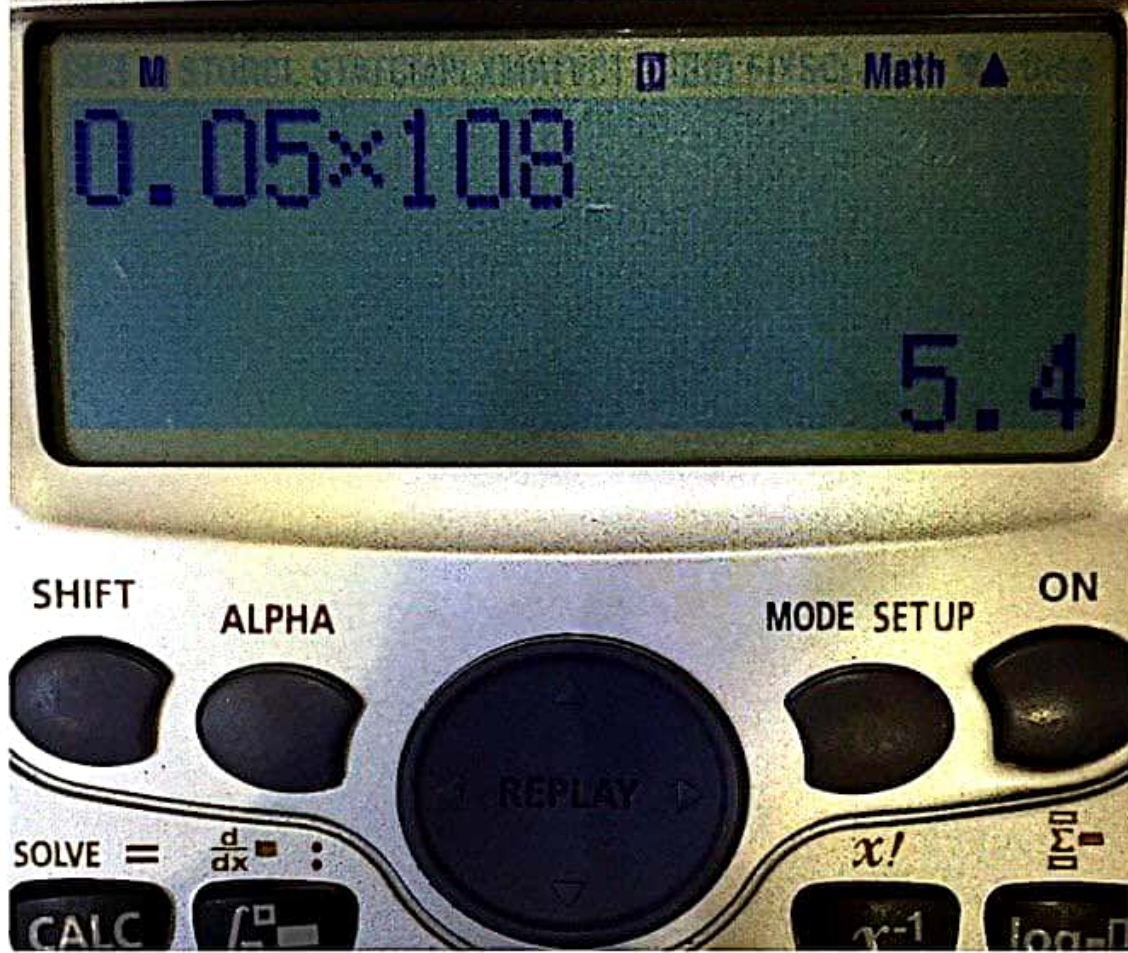
$$0.5 * 100$$

$$0.4$$

12.0 ملي لتر من محلول

تركيزه 0.05M هو :

السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة



⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

كم جراما من الفضة (Ag) يوجد في 0.05 مول منه (الكتلة الذرية : $Ag=108$) :

5 جرام

4.5 جرام

10.8 جرام

5.4 جرام

بأقل من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 09 دقائق، 17 ثانية (ثوان).
حالة إكمال الأسئلة:

حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 8

ينتهي التوزيع الإلكتروني لعنصر النيتروجين ($7N$) بي $3p^3$

صواب خطأ

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



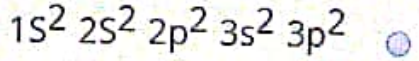
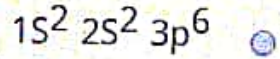
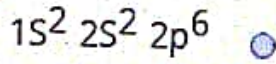
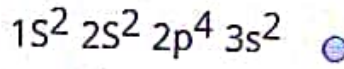
الوقت المتبقي: 19 دقائق, 55 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

التوزيع الإلكتروني لعنصر ^{10}Ne :



⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

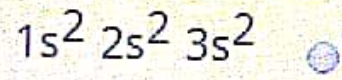
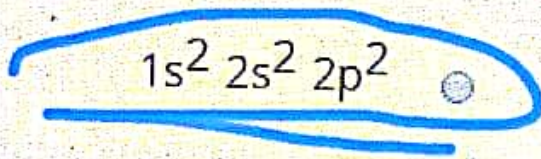
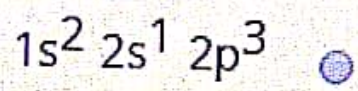
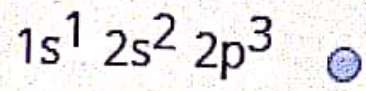


حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذا

السؤال 3

التوزيع الالكتروني لعنصر **C** 6:



⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه





الرئيسية



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة

عدد ذرات عنصر الكالسيوم (Ca)

الموجودة في 10 جرام منه

(الكتلة الذرية : Ca=40) تساوي

$$\text{عدد المولات} = \frac{10}{40} = 1/4$$

$$\text{عدد الذرات} = 1/4 * 6.022 * 10^{23} = 1.5$$

السؤال 10 0.5 درجة من 0.5 درجة

عدد مولات الصوديوم الموجودة

في 23 جرام منه (الكتلة الذرية

$$\text{ : (Na=23) تساوي } 23/23 = 1$$

السبت 0 رجب، ١٤٤١:١٩:٢٨ م AST

← موافق

⚠️ ← يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

السؤال 9

الصيغة الجزيئية للبنزين هي : C_6H_6

صواب خطأ

⚠️ ← يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



إكمال الأسئلة:

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

السؤال 10

توجد العناصر الانتقالية الداخلية في القطاع f من قطاعات الجدول الدوري .

صواب خطأ

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.





إجراء الاختبار: quiz2



بعد التقديم.



الوقت المتبقي: 11 دقائق, 55 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 9 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠



هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

المولالية هي عدد الوحدات الكتلية للمذاب في 100 وحدة كتلية
مماثلة من المحلولصواب خطأ 

السؤال 9 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠



هذه الإجابة.

السؤال 1

18

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي) للماء (H_2O) (الكتل الذرية : $H=1$, $O=16$) تساوي :

السؤال 2

20

الحجم اللازم أخذه من محلول مائي تركيزه $0.125M$ من هيدروكسيد الصوديوم للحصول على 250 ملي لتر من محلول تركيزه $0.01M$ هو :

السؤال 3

30

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي) للبيثان (C_2H_6) (الكتل الذرية : $C=12$, $H=1$) تساوي :

السؤال 4

0.07

كم جراما من الليثيوم (Li) يوجد في 0.01 مول منه (الكتلة الذرية : $Li=7$) :

السؤال 5

82.4%

نسبة عنصر النيتروجين (N) في النشادر (NH_3) (الكتل الذرية : $N=14$, $H=1$) تساوي :

السؤال 6

خطا

في المحاول المتتاليه كبرية الخطا تفوق ما قد يمكن للتدريب إضافته في الظروف العادية



ة إكمال الأسئلة:

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

السؤال 10

توجد العناصر الانتقالية الداخلية في القطاع f من قطاعات الجدول الدوري .

صواب خطأ

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.





كم عدد المدارات (m_L) الموجودة في المستوى الفرعي : $L=0$ ؟

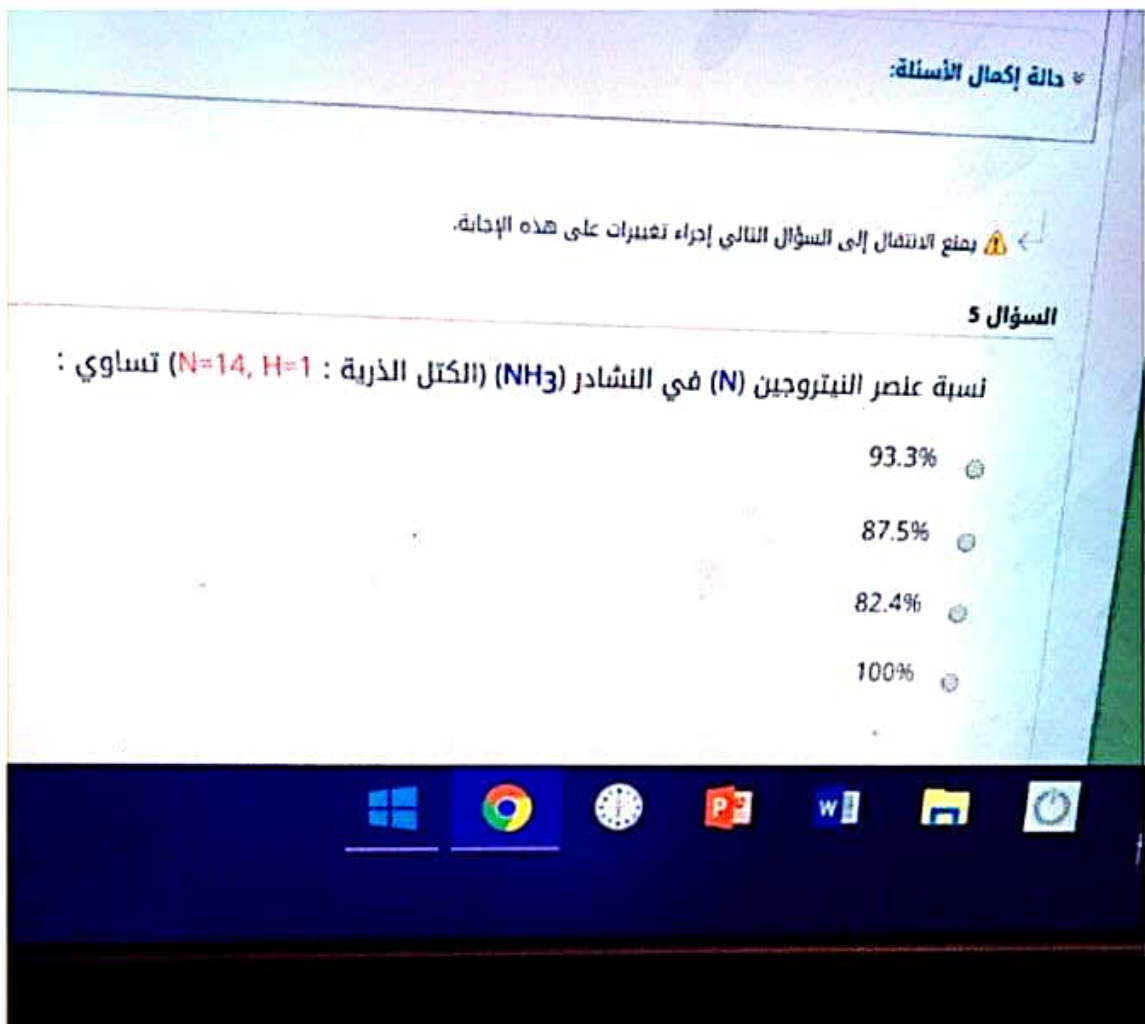
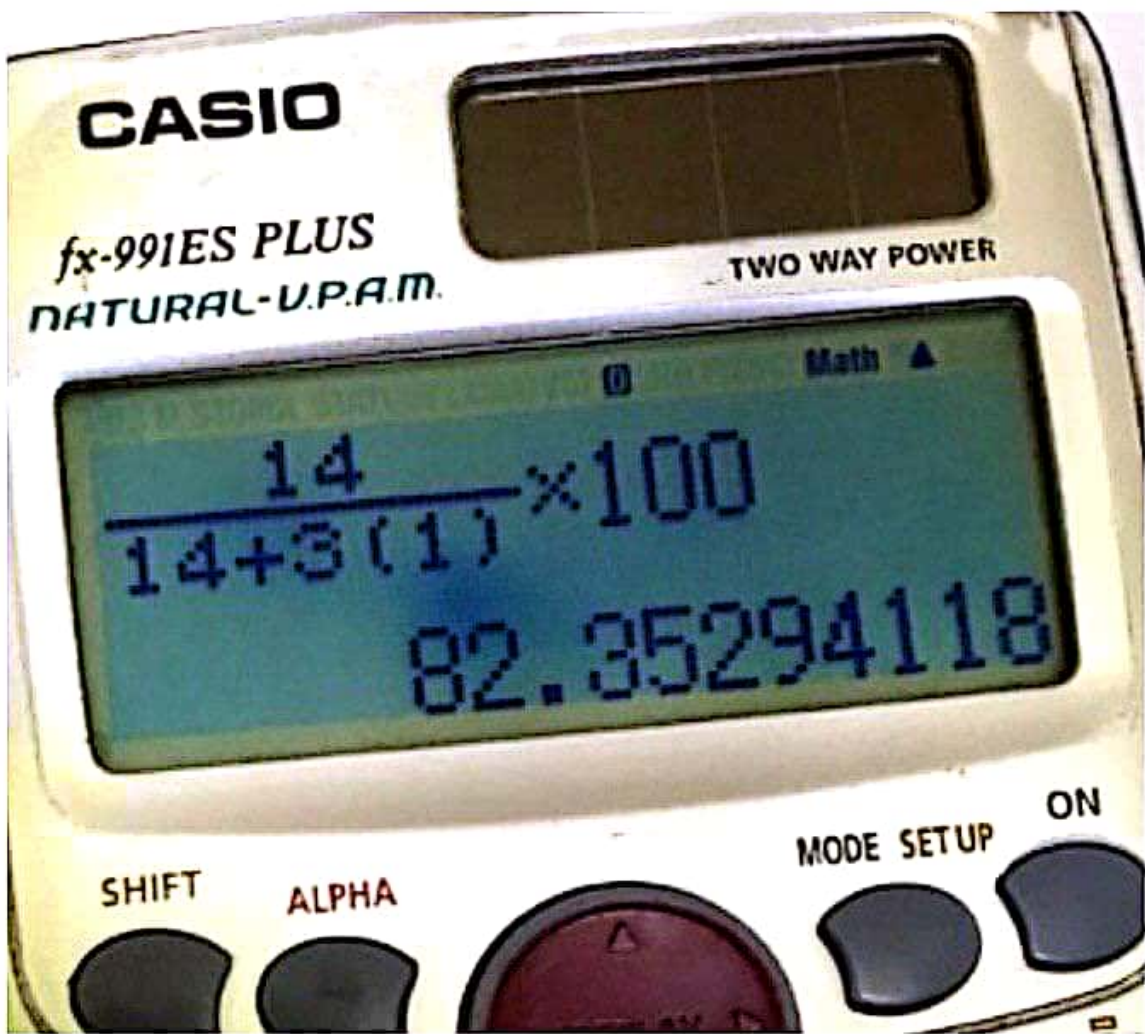
طريقه حل الاسئله
الي كذا

$$n=1 \rightarrow L=0$$

$$n=2 \rightarrow L=0, 1$$

$$n=3 \rightarrow L=0, 1, 2$$

$$n=4 \rightarrow L=0, 1, 2, 3$$





إجراء الاختبار: quiz2



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 4 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

كم جراما من الفضة (Ag) يوجد في 0.05 مول
منه (الكتلة الذرية : $Ag=108$) :

 5 جرام 4.5 جرام 10.8 جرام 5.4 جرام

السؤال 4 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

خليط مكون من هيدروكسيد البوتاسيوم و 5 مول من الماء
ما هو عدد مولات هيدروكسيد البوتاسيوم في الخليط إذا
علمت أن الكسر المولي له يساوي **0.375**



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

الصيغة التجريبية للبنزين C_6H_6 هي : CH_2 **X**

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 6

نسبة عنصر الكلور (Cl) في حمض

الهيدروكلوريك (HCl) (الكتل

الذرية : (H=1, Cl=35.5) :

$$\frac{35}{36.5} \times 100 = 97,26$$

0 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

التوزيع الإلكتروني لعنصر $9F$:**1s² 2s² 2p⁵**

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

عدد كم كمية الحركة الزاوية

للمستوى الفرعي (s) هو :

0**صفر**



الرئيسية



إجراء الاختبار: quiz2

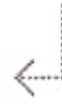


دقائق، 05 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠



حفظ الإجابة

0.5 درجات

يوجد في المستوى الرئيسي الرابع
ثلاثة مستويات فرعية.

خطأوا



السؤال 10 من 10





مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 1

لا يحتوى المستوى الرئيسي الأول على
المستوى الفرعي p



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

الصيغة البسيطة للايثين (الايثيلين)
هي : CH₂



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

المولارية هي عبارة عن عدد مولات العذاب
الموجودة في كيلو جرام من المذيب



0 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

يحتوى المستوى الرئيسي الثاني
على المستوى الفرعي 3p



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5



مراجعة تقديم الاختبار: quiz2



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

يصف عدد الكم المغزلي للإلكترون
اتجاه دوران الإلكترون حول
محوره.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

الكسر المولي هو عدد المولات من
المادة المذابة في لتر واحد من
المحلول.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 10

توجد عناصر المجموعات الرئيسية
في القطاعين s و d من قطاعات
الجدول الدوري.



السبت 0 رجب، 1441 14:49:06 م AST

← موافق

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 6

المذاب هو المادة الموجودة بكمية أقل



في المحلول

السؤال 6

0.5 درجة من 0.5 درجة

يرمز للمستوى الفرعي الذي له عدد كمية الحركة الزاوية $L=0$ بالرمز p

السؤال 7

0.5 درجة من 0.5 درجة

يوجد في المستوى الرئيسي الرابع : أربعة مستويات فرعية.

السؤال 8

0.5 درجة من 0.5 درجة

يعبر عدد كمية الحركة الزاوية عن المستويات الرئيسية الموجودة في كل مستوى فرعي.

السؤال 9

0.5 درجة من 0.5 درجة

الصيغة الحزبئية توضح كيفية ارتباط الذرات مع بعضها في المركب.

السؤال 10

0.5 درجة من 0.5 درجة

المولالية تعرف بعدد المولات (عدد الجزيئات الجرامية) المذابة في لتر من المحلول

الست 5 رجب، 1441 هـ 13:39 م AST



إجراء الاختبار: quiz2



الوقت المتبقي: 10 دقائق, 32 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

حفظ وإرسال

السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.



حفظ الإجابة

0.5 درجات

الصيغة التجريبية للميثان هي : CH₄

خطأ صواب



السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.



حفظ وإرسال

CASIO
fx-991ES PLUS
NATURAL-V.P.A.M.

TWO WAY POWER

Math ▲
2(12)+6(1)
30



⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

3

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي) للإيثان (C_2H_6) (الكتل الذرية : $C=12$, $H=1$) تساوي :

- 18 جرام/مول
- 24 جرام/مول
- 25 جرام/مول
- 30 جرام/مول

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz2



الوقت المتبقي: 14 دقائق, 14 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 6 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

هذه الإجابة.

حفظ الإجابة 0.5 درجات

كلما كبرت قيمة عدد الكم الرئيسي دل ذلك على ابتعاد
الغلاف (المستوى الرئيسي) عن النواة.

خطأ صواب



السؤال 6 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz2



الوقت المتبقي: 19 دقائق، 57 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

عدد الكم الذي يحدد بعد الإلكترون عن النواة :

 عدد الكم الرئيسي عدد الكم المغناطيسي عدد كم كمية الحركة الزاوية عدد الكم المغزلي

السؤال 1 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

الوزن الجزيئي لمركب ما هو :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 10

الصيغة التجريبية للميثان CH_4

هي :



السبت 0 رجب، ١٤٤١ ٣٤:١٧:٤ م AST

← موافق



الوقت المتبقي: 13 دقائق, 23 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 4

إذا كانت قيمة $(n = 2)$ فإن القيم الممكنة لـ L هي :

$L = 0, 1, 2$

$L = 1, 2$

$L = -2, -1, 0, +1, +2$

$L = 0, 1$

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

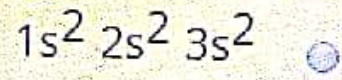
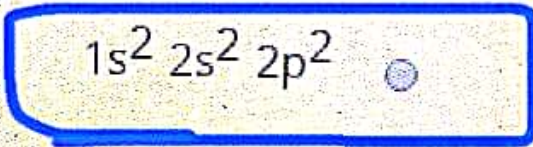
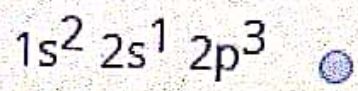
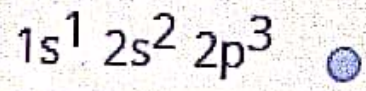


حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذا

السؤال 3

التوزيع الالكتروني لعنصر $6C$:



⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

