

تجميعات

~ كيمياء عامة ~

الكويز الأول

لنا ولكم التوفيق بأذن الله ❤️ ✨

قناة جامعة الطائف 1

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عدد الإلكترونات في الأيون : ${}^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$

14

13

10

16

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عدد الالكترونات في ذرة الأكسجين $^{16}_8\text{O}$

16

10

8

24

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عدد الإلكترونات في الأيون : $^{122}_{51}\text{Sb}^{5-}$

46

71

51

56

حفظ الإجابة

0.5 درجات

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات
للزمن هي :

الثانية.

الدقيقة.

الساعة.

الملي ثانية.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

السنتيمتر (Centi) من الأجزاء التي تستخدم مع الوحدات ويساوي بوحدة المتر (m) :

0.01 m

0.1 m

1 m

1×10^{-3} m

حفظ الإجابة

0.5 درجات

واحد ميغابايت (Mega) يساوي

1000 كيلوبايت.

100 كيلوبايت.

5000 كيلوبايت.

مليون كيلوبايت.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

الجسيم الذي يجعل **النواة** ذات شحنة هو

النيوترون.

الإلكترون.

البروتون.

لا شيء مما سبق.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عدد الكتلة لذرة الصوديوم : ${}^{23}_{11}\text{Na}$

11

23

12

34

حفظ الإجابة

0.5 درجات

5 كيلو متر (Kilo) تساوي

5 مليون متر.

500 متر.

5000 متر.

50 متر.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عدد الإلكترونات في الأيون : $^{80}_{35}\text{Br}^-$

35

36

34

45

حفظ الإجابة

0.5 درجات

313 كلفن تعادل

40 درجة مئوية

400 درجة مئوية

100 درجة مئوية

313 درجة مئوية

حفظ الإجابة

0.5 درجات

البروتونات هي جسيمات تحمل شحنة

سالبة.

موجبة.

متعادلة.

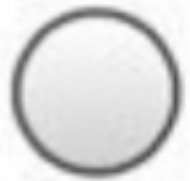
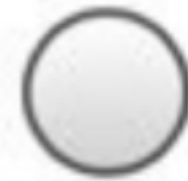
لا شحنة لها.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

المايكرو (Micro) أصغر من النانو (Nano).

خطأ صواب



صح

حفظ الإجابة

0.5 درجات

يغلي الماء عند درجة حرارة 373 كلفن

خطأ صواب



صح



حفظ الإجابة

0.5 درجات

تتكون العناصر من نوع واحد من الذرات.

خطأ صواب



حفظ الإجابة

0.5 درجات

تقع النواة في وسط الذرة.

خطأ صواب



حفظ الإجابة

0.5 درجات

كتلة الإلكترون أصغر بكثير من كتلة البروتون أو النيوترون.

خطأ صواب



حفظ الإجابة

0.5 درجات

المادة هي كل ما يشغل حيزا من الفراغ وله كتله.

خطأ صواب



حفظ الإجابة

0.5 درجات

الملي (Milli) أصغر من السنطي (Centi).

خطأ صواب



حفظ الإجابة

0.5 درجات

تصبح الذرة أيونا إذا فقدت أو اكتسبت بروتونات

خطأ صواب



خطأ



حفظ الإجابة

0.5 درجات

النيوترون جسيم يحمل شحنة سالبة

خطأ صواب



حفظ الإجابة

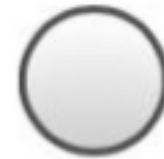
0.5 درجات

يكتب عدد الكتلة أسفل رمز العنصر.

خطأ صواب



خطأ



حفظ الإجابة

0.5 درجات

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

خطأ صواب



خطأ



الوقت المتبقي: 16 دقائق. 57 ثانية (ثواني).

حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

السؤال 5

من أمثلة المخلوط المتجانس :

مخلوط برادة الحديد والماء.

مخلوط الزيت والماء.

الهواء الجوي.

كل من أ و ب صحيح.

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات

الوقت المتبقي: 19 دقائق. 12 ثانية (ثواني).

حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الأسئلة

السؤال 2

عدد الكتلة (A) لذرة يساوي :

$A=Z-n$

$A=n+e$

$A=Z \times n$

$A=Z+n$

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الأسئلة

فرض الإكمال يمكن حفظ هذا الاختيار واستئنافه عند أية نقطة حتى ينتهي الوقت. لا يسمح هذا الاختيار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات على الإجابة بعد التق

الوقت المتبقي: 18 دقائق. 46 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 3

النظائر هي ذرات لنفس العنصر :

- تتشابه في العدد الذري وتختلف في عدد الكتلة.
- تتشابه في عدد الكتلة وتختلف في العدد الذري.
- تتشابه في العدد الذري وتختلف في عدد البروتونات.
- تتشابه في عدد الكتلة وتختلف في عدد النيوترونات.

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

الوقت المتبقي: 16 دقائق. 12 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 6

العدد الذري يساوي عدد النيوترونات في الذرة.

صواب خطأ

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

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

السؤال 4

تتركز كتلة الذرة في :

- النواة.
- البروتونات.
- الالكترونات.
- لا شيء مما سبق.

⚠️ انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

السؤال 10

يغلي الماء عند درجة حرارة 373 كلفن.

صواب خطأ

⚠️ انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

الوقت المتبقي: 19 دقائق. 42 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 1

عدد الكتلة لذرة الصوديوم : ${}^{23}_{11}\text{Na}$

11

23

12

34

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

فرض الإكمال يمكن حفظ هذا الاختبار واستنساخه عند أيه

لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغيير

الوقت المتبقي: 15 دقائق. 11 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذا

السؤال 7

الملي (Centi) أصغر من السنّي (Milli).

صواب خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات على

الوقت المتبقي: 14 دقائق. 30 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 8

الأيون الموجب ذرة فقدت إلكترون واحد أو أكثر.

صواب خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



مراجعة تقديم الاختبار: quiz 1



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

الالكترونات هي جسيمات تحمل

شحنة :

0 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

من أمثلة المخلوط غير المتجانس :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

النيوترونات هي جسيمات:

لا تحمل شحنة كهربائية

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 10

تتكون العناصر من نوع واحد من :

الذرات

الجمعة ١٣ جمادى آخر، ١٤٤١ ٣٩:٢٨ م AST

← موافق



مراجعة تقديم الاختبار: quiz 1



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

عدد النيوترونات في الذرة = عدد الكتلة
+ العدد الذري



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 6

الوحدة الأساسية في النظام الدولي
للوحدات لدرجة الحرارة هي :

كلفن

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

الالكترونات هي جسيمات تحمل
شحنة :

سالبة

0 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

من أمثلة المخلوط غير المتجانس :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9



مراجعة تقديم الاختبار: quiz 1



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 1

تصبح الذرة أيونا إذا فقدت أو اكتسبت بروتونات.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

المادة هي كل ما يشغل حيزا من الفراغ وله كتله.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

المذاب هو المادة الموجودة بكمية قليلة في المحلول.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

كتلة الإلكترون أصغر بكثير من كتلة البروتون أو النيوترون.





الرئيسية



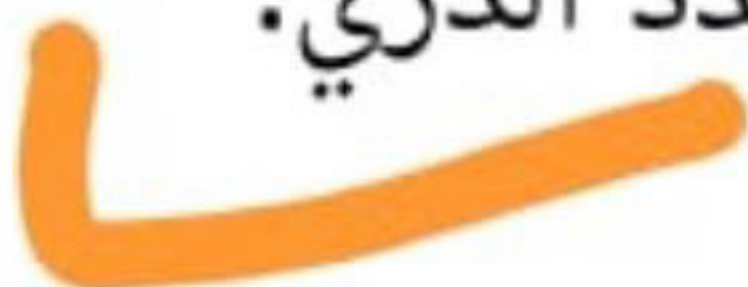
مراجعة تقديم الاختبار: quiz 1



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

في الأيون السالب : عدد
الإلكترونات = العدد الذري.





الرئيسية



إجراء الاختبار: quiz 1



حالة إكمال الأسئلة: ▾

حفظ وإرسال

السؤال 10 من 10
انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عدد الوحدات الأساسية في النظام الدولي
للوحدات سبعة.

خطأ

السؤال 10 من 10
انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠



مراجعة تقديم الاختبار: quiz 1



السؤال 7 0.5 درجة من 0.5 درجة

في الأيون السالب : عدد
الإلكترونات = العدد الذري.



السؤال 8 0 درجة من 0.5 درجة

الجيجا (Giga) أصغر من
الميغا (Mega).



السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة

الوحدة الأساسية في النظام
الدولي للوحدات لكمية المادة
هي الكيلو جرام.



السؤال 10 0.5 درجة من 0.5 درجة

عدد الوحدات الأساسية في





الرئيسية



إجراء الاختبار: quiz 1



الوقت المتبقي: 13 دقائق، 32 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 5 من 10 < ⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

التييرا (Tera) من المضاعفات التي تستخدم مع الوحدات ويساوي :

 10^{-12} 10^6 10^9 10^{12} 



الرئيسية



إجراء الاختبار: quiz 1



الوقت المتبقي: 12 دقائق، 14 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 6 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء

تغييرات على هذه الإجابة.

تم الحفظ ✓

0.5 درجات

يكتب عدد الكتلة أسفل رمز العنصر

خطأ

السؤال 6 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء

تغييرات على هذه الإجابة.

الرئيسية

إجراء الاختبار: quiz 1

حالة إكمال الأسئلة: ⌵

حفظ وإرسال

السؤال 10 من 10
انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عدد الوحدات الأساسية في النظام الدولي
للوحدات سبعة.

خطأ

السؤال 10 من 10
انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️



إجراء الاختبار: quiz 1



الوقت المتبقي: 15 دقائق، 40 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 3 من 10 <

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

حفظ الإجابة

0.5 درجات

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات **للتيار الكهربائي** هي :

 الأمبير. الفولت. الوات. الكيلو أمبير.



إجراء الاختبار: quiz 1



حالة إكمال الأسئلة: ⌵

السؤال 2 من 10 < ⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

المايكرو (Micro) من الأجزاء التي تستخدم مع الوحدات ويساوي :

 10^{-9} 10^3 10^{-6} 10^6

السؤال 6

١٠٠٠ كيلوبايت

واحد ميغابايت (Mega) يساوي :

السؤال 7

كلفن

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات لدرجة الحرارة هي :

السؤال 8

تراب وماء

من أمثلة المخروط غير المتجانس :

السؤال 9

٢٢٧ C

500 كلفن تعادل :

السؤال 10

السكر

المذاب في محلول السكر في الماء هو :

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 1

خطأ

يكتب عدد الكتلة أسفل رمز العنصر.

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

خطأ

المخلوط غير المتجانس يسمى بالمحلول.

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

خطأ

يتجمد الماء عند درجة حرارة صفر كلن.

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

خطأ

عند مزج مادتين مع بعضهما ينتج المركب.

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

خطأ

مخلوط السكر والماء هو مخلوط غير متجانس.

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 8

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

صواب خطأ

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



F8

F9

F10

F11

F12

*

()

-

+

قناة جامعة الطائف 1

مرحبا بكم في قناة جامعة الطائف
((قناة جامعة الطائف 1))

1- تجميعات

2- معلومات

3- حلول

4- روابط مهمه

5- للإعلانات https://t.me/di_oz

رابط القناة 

https://t.me/joinchat/AAAAAEhqVfLaXEaz0aT_bQ



إجراء الاختبار: quiz 4



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



الوقت المتبقي: 19 دقائق, 58 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 1 من 10 <

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



حفظ الإجابة

0.5 درجات

عرف لويس القاعدة بأنها المادة التي إذا أذيت في الماء تأينت وأعطت أيون الهيدروكسيل OH^-

خطأ صواب



السؤال 1 من 10 <

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





إجراء الاختبار: quiz 4



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



الوقت المتبقي: 19 دقائق, 14 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 2 من 10 <

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



حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند إضافة حمض إلى الماء النقي فإن تركيز أيونات الهيدروكسيل $[OH^-]$ للماء النقي سوف يقل.

خطأ/صواب



السؤال 2 من 10 <

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





إجراء الاختبار: quiz 4



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



الوقت المتبقي: 18 دقائق، 49 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 3 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠

هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

التغير في المحتوى الحراري (ΔH) في التفاعل الطارد للحرارة ذا قيمة سالبة.

خطأ صواب



السؤال 3 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠

هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



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



الوقت المتبقي: 18 دقائق، 19 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ∨

السؤال 4 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

عرف لويس الحمض بأنه المادة التي إذا أذيت في الماء
تأينت وأعطت أيون الهيدروجين H^+

خطأ صواب



السؤال 4 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



الوقت. سيستمر المؤقت في التشغيل إذا تركت الاختبار.

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

الوقت المتبقي: 17 دقائق، 54 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 5 من 10 <

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



0.5 درجات حفظ الإجابة

المحلول الإلكتروني الضعيف يتأين تأين تام (كامل).

خطأ صواب

✘ ○ ○

السؤال 5 من 10 <

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





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 6 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠



هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

عند إضافة حمض الى الماء النقي فإن تركيز أيونات الهيدروكسيل للماء النقي :

 لا يتغير. يزيد. يقل. كل ما سبق.

السؤال 6 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠



هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة:

حفظ الإجابة

0.5 درجات

قيمة pOH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-14} M$ تساوي :

3.16 0.5 13.5 14

السؤال 7 من 10 <

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





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 8 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

قيمة pOH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-5} M$ تساوي :

3.16 5 9.5 4.5

السؤال 8 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة:

تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $\text{pH}=1.25$
يساوي :

0.56 0.056 5.6×10^{-3} 1.25×10^{-3}

السؤال 9 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4

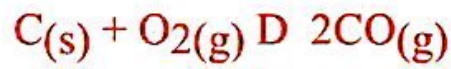


حالة إكمال الأسئلة: ▾

حفظ الإجابة

0.5 درجات

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي :



$$K_c = [\text{CO}] \div [\text{O}_2]$$



$$K_c = [\text{CO}]^2 \div [\text{O}_2]$$



$$K_c = [\text{CO}]^2 \times [\text{O}_2]$$



$$K_c = [\text{CO}]^2 \div ([\text{O}_2] \times [\text{C}])$$



السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠



حفظ وإرسال





إجراء الاختبار: quiz 4



الوقت المتبقي: 17 دقائق, 38 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ∨

السؤال 6 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند إضافة قاعدة إلى الماء النقي فإن تركيز أيونات الهيدروجين $[H^+]$ للماء النقي سوف يقل.

خطأ صواب



السؤال 6 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



الوقت المتبقي: 15 دقائق، 12 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 9 من 10 <

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

حفظ الإجابة

0.5 درجات

في محلول حمضي يكون تركيز OH^- أكبر من 1×10^{-7}

خطأ صواب



السؤال 9 من 10 <

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





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 8 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات ⚠



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

إذا أضيفت مادة معينة إلى تفاعل في حالة اتزان ، فإن التفاعل سيتجه نحو الاتجاه الذي يقلل من تركيز المادة المضافة.

خطأ صواب



السؤال 8 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات ⚠

على هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



الوقت المتبقي: 17 دقائق, 20 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 7 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند رفع درجة حرارة التفاعل المتزن الطارد
للحرارة سيتجه التفاعل من اليسار إلى اليمين.

خطأ صواب



السؤال 7 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

على هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

حفظ وإرسال

السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠



حفظ الإجابة

0.5 درجات

عرف ارهينيوس الحمض بأنه المادة التي يمكن أن
تقبل جزيئاتها زوجا من الإلكترونات.

خطأ صواب



السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠



حفظ وإرسال





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 4 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عرف العالم الحمض بأنه المادة التي يمكن
أن تقبل جزيئاته زوجاً من الالكترونات.

ارهيبيوس. لويس. برونشيد و لاوري. كل مما سبق.

السؤال 4 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.



إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 5 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند خفض درجة حرارة التفاعل الماص للحرارة :

 لن يتأثر التفاعل. سيته التفاعل من أعلى إلى أسفل. سيته التفاعل من اليسار إلى اليمين. سيته التفاعل من اليمين إلى اليسار.

السؤال 5 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 2 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

إذا كانت قيمة pOH لهيدروكسيد الصوديوم (NaOH) تساوي 13.8 ، فإن قيمة pH له تساوي :

13.8 0.2 8.13 2

السؤال 2 من 10 <





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 3 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند الاتزان تكون تراكيز المواد الناتجة
والمتفاعلة :

 ثابتة.

 متساوية.

 غير ثابتة.

 كل ما سبق غير صحيح.

السؤال 3 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.



إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 1 من 10

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

قيمة pH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-13} M$ تساوي :

12.5



3.16



12



11.5



السؤال 1 من 10

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات





حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

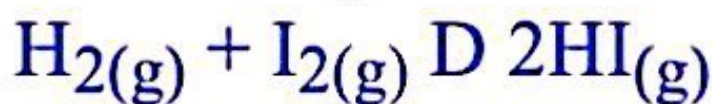


حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند إضافة كمية من غاز اليود إلى

التفاعل التالي :



سيتجه التفاعل :

من اليمين إلى اليسار. من أعلى إلى أسفل. من اليسار إلى اليمين. من أسفل إلى أعلى.

إجراء الاختبار: quiz 4

بإسفي اس من نطق التوت. التوت الطبيعي. 00

دقائق، 28 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة: ∨



قيمة pOH لمحلول

تساوي : $[H^+] = 3.16 \times 10^{-6} M$

6

8.5

3.16

5.5



حالة إكمال الأسئلة: ≡

حفظ الإجابة

0.5 درجات

إذا كانت قيمة pOH لهيدروكسيد الصوديوم ($NaOH$) تساوي 13.8 ، فإن قيمة pH له تساوي :

13.8

0.2

8.13

2



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 7 من 10

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند التأثير على تفاعل في حالة اتزان بأحد العوامل فإن التفاعل سيتجه نحو الاتجاه الذي يؤدي إلى إلغاء تأثير العامل

مبدأ لوشاتلييه.

مبدأ نيوتن.

مبدأ أفوجادرو.

لا شيء مما سبق.

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

قيمة pH لحمض الهيدروكلوريك (HCl))
تركيزه 0.033M تساوي :

3.3

0.33

1.48

1.48-



حالة إكمال الأسئلة: ≡

السؤال 5 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند خفض درجة حرارة التفاعل المتزن
الماص للحرارة سيتجه التفاعل من اليمين
إلى اليسار.

خطأ صواب





حالة إكمال الأسئلة: >>

السؤال 4 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



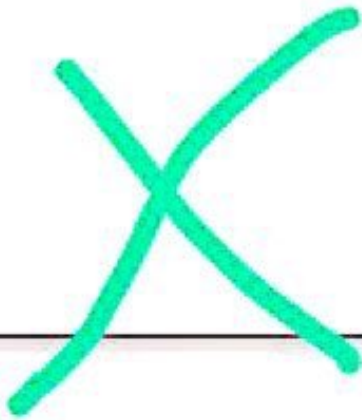
على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

تعتبر الأحماض والقواعد محاليل غير
إلكتروليزية.

خطأ صواب





الوقت المبقي: 15 دقائق، 27 ثانية (بوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 3 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

في التفاعلات المتزنة الماصة للحرارة
تعتبر الحرارة أحد المتفاعلات.

خطأ صواب



إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ⌵

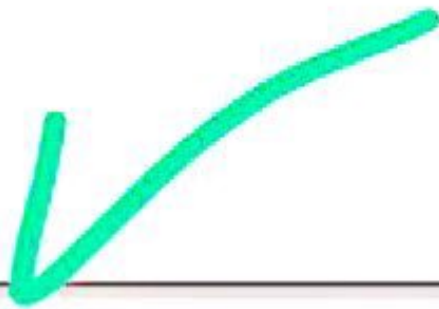
على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند زيادة الضغط يتجه التفاعل المتزن نحو عدد المولات الأقل.

خطأ صواب





حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



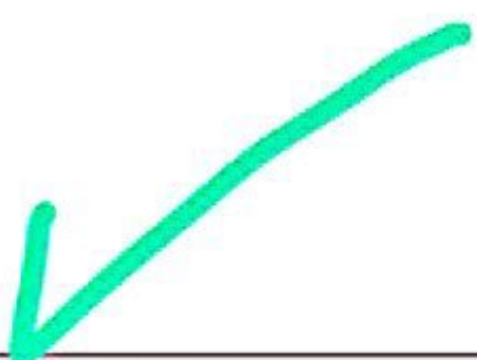
على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

يكون التفاعل في حالة إتزان عندما يكون معدل التفاعل الأمامي مساويا لمعدل التفاعل العكسي.

خطأ صواب



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

السؤال 1

حسب مفهوم لويس ، المادة التي يمكن أن تقبل جزيئاتها زوجاً من الإلكترونات هي قاعدة.

صواب خطأ

٣

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



✉ اكتب هنا للبحث



DELL



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

سؤال 2

معادلة (قانون) ثابت الاتزان الكيمائي يحتوى على تراكيز المواد التي في الحالة الغازية أو الحالة السائلة أو الحالة الصلبة.

صواب خطأ

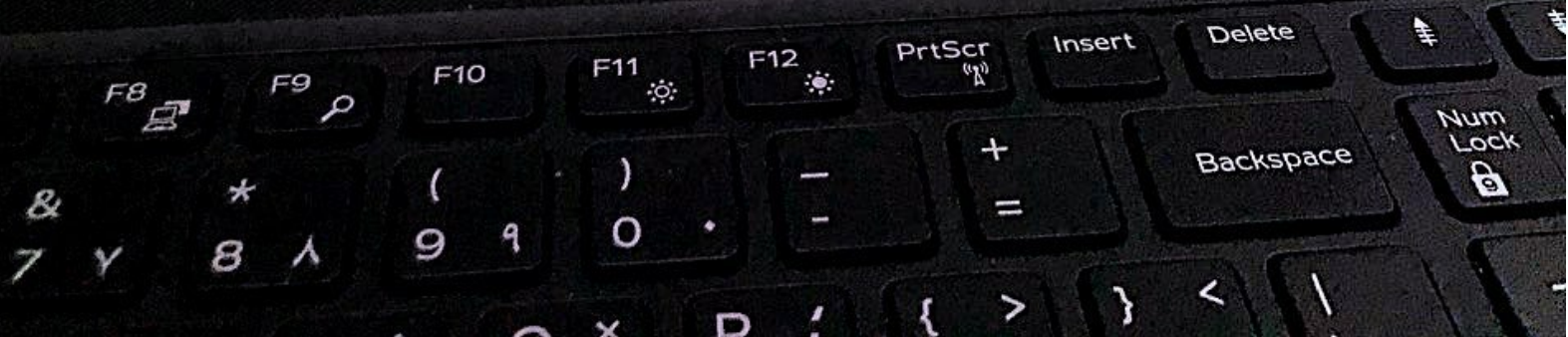
ج

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

مر اكتب هنا للبحث



DELL



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

السؤال 5

عند زيادة الضغط يتجه التفاعل المتزن نحو عدد المولات الأكبر.

صواب خطأ

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

صواب



اكتب هنا للبحث



DELL



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 4

في محلول قاعدي يكون تركيز OH^- أقل من 1×10^{-7}

صواب خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

اكتب هنا للبحث

الوقت المتبقي: 17 دقائق. 03 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 3

في الاتزان المتجانس تكون جميع المواد الداخلة في التفاعل في الحالة الغازية أو الحالة السائلة أو الحالة الصلبة.

صواب خطأ

خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

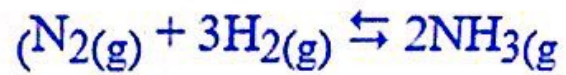


أكتب هنا للبحث

DELL

السؤال 6

عند تقليل الضغط على التفاعل التالي :



لن يتأثر التفاعل.

سيتجه التفاعل من اليسار إلى اليمين.

سيتجه التفاعل من اليمين إلى اليسار.

لا شيء مما سبق.

ك

ك

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



اكتب هنا للبحث



حالة إكمال الأسئلة: ✓

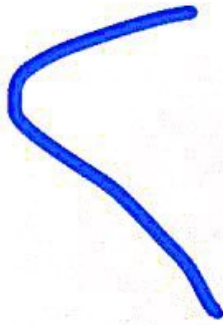
قيمة pH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-10} M$ تساوي :

10

9.5

3.16

9



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



اكتب هنا للبحث



السؤال 8

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي :

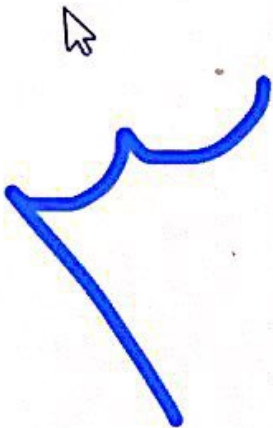


$$K_c = [\text{O}_2]^6$$

$$K_c = [\text{Pb}_3\text{O}_4]^2 \div ([\text{PbO}]^6 \times [\text{O}_2])$$

$$K_c = [\text{O}_2]$$

$$K_c = ([\text{PbO}]^6 \times [\text{O}_2]) \div [\text{Pb}_3\text{O}_4]^2$$



اكتب هنا للبحث



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5

نص مبدأ لوشاتلييه : عند التأثير على تفاعل في حالة اتزان بأحد العوامل فإن التفاعل سيتجه نحو الاتجاه الذي يؤدي إلى إلغاء تأثير العامل.

صح

صواب خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



السؤال 10

تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $\text{pH}=2.75$ يساوي :

2.75×10^{-3}

3

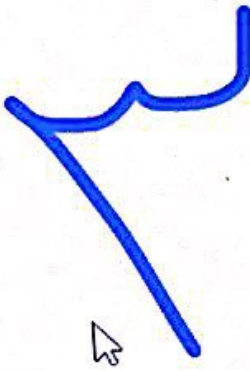
1.78×10^{-2}

2

1.78×10^{-3}

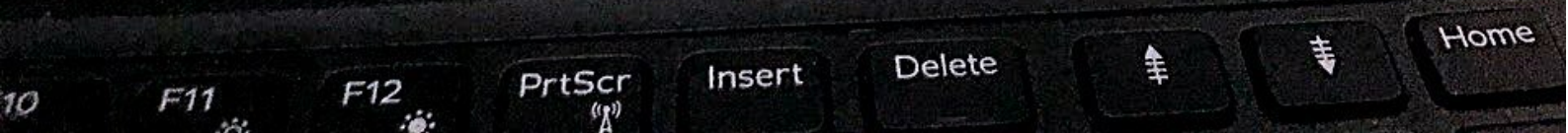
3

1.78



اكتب هنا للبحث

DELL



حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 9

عرف العالم القاعدة بأنها المادة التي تذوب في الماء وتعطي أيون الهيدروكسيل OH^-

ارهينيوس.

برونشتد و

لاوري.

لويس.

لا شيء مما

سبق.

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

اكتب هنا للبحث

DELL



إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند خفض درجة حرارة التفاعل الماص للحرارة :

لن يتأثر التفاعل.

سيتجه التفاعل من أعلى إلى أسفل.

سيتجه التفاعل من اليسار إلى اليمين.

سيتجه التفاعل من اليمين إلى اليسار.

السؤال 1 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠





الرئيسية



إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

قيمة pOH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-7}$ M تساوي :

7.5 6.5 7 3.16

السؤال 2 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على ⚠

هذه الإجابة.



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

السؤال 2

يُعتبر هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) قاعدة ضعيفة.

خطأ صواب

خطأ

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



الوقت المتبقي: 11 دقائق, 30 ثانية (نوان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 8

قيمة ثابت تأين الماء النقي (K_w) تساوي : $1 \times 10^{+14}$

خطأ

صواب

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



pdf واجب التفاضل



الوقت المتبقي: 10 دقائق, 48 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 9

يعرف مقياس الحمضية (الرقم الهيدروجيني) pH بأنه : لوغاريتم تركيز أيون الهيدروجين.

خطأ صواب

خطأ

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



واجب التفاضل.pdf



باقي أقل من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 09 دقائق, 49 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

السؤال 10

في الاتزان غير المتجانس تكون جميع المواد الداخلة في التفاعل في الحالة الغازية فقط.

صواب خطأ خطأ

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.



واجب التفاضل.pdf



الوقت المتبقي: 15 دقائق، 54 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 4

قيمة pOH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-14} M$ تساوي :

3.16

0.5

13.5

14

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

واجب الشاغل.pdf

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

السؤال 2

قيمة pH لحمض الهيدروكلوريك (HCl) تركيزه $0.025M$ تساوي :

0.25

1.3

1.6-

1.6

pdf: واجب المناضل



الوقت المتبقي: 12 دقائق, 14 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 7

يعتبر حمض الهيدروكلوريك (HCl) حمض ضعيف.

صواب خطأ خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



واجب التفاضل.pdf



الوقت المتبقي: 14 دقائق، 40 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 5

تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $\text{pH}=1.25$ يساوي :

0.56

0.056

5.6×10^{-3}

$1.25 \times 10^{-}$

3



واجب التفاضل.pdf



الوقت المتبقي: 13 دقائق, 24 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 6

إذا أُضيفت مادة معينة إلى تفاعل في حالة اتزان ، فإن التفاعل سيتجه نحو الاتجاه الذي يزيد من تركيز المادة المضافة.

صواب خطأ خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

واجب التفاضل.pdf



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

الوقت المتبقي: 16 دقائق، 52 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة: ∨

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

السؤال 4

إذا كانت قيمة pOH لهيدروكسيد الصوديوم ($NaOH$) تساوي 12.85 ، فإن قيمة pH له تساوي :

12.85

1.15

1.15-

11.7



الوقت المتبقي: 10 دقائق، 49 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 8

$$[\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-]$$

صح

صواب خطأ

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

تنشيط
انتقل إلى الإجابة

الوقت المتبقي: 19 دقائق، 52 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

قيمة pOH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-12} M$ تساوي :

12

11.5

3.16

2.5

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



الوقت المتبقي: 17 دقائق، 16 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة: ∨

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

السؤال 4

حسب مفهوم **برونشتد** ، المادة التي تكتسب أيون الهيدروجين (البروتون) هي :

- حمض.
- محلول.
- مادة
- متعادلة.
- قاعدة.



acer

حالة إكمال الأسئلة:

على هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي :



$K_c = ([PCl_3] \times [Cl_2]) \div [PCl_5]$

$K_c = [PCl_3] \times [Cl_2]$

$K_c = ([PCl_3]^3 \times [Cl_2]^2) \div [PCl_5]^5$

$K_c = [PCl_5] \div ([PCl_3] \times [Cl_2])$

السؤال 2 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

على هذه الإجابة.



0.5 درجات حفظ الإجابة

إذا أضيفت مادة معينة إلى تفاعل في حالة اتزان ، فإن التفاعل سيتجه نحو الاتجاه الذي :

يزيد من تركيز المادة المضافة.

يثبت تركيز المادة المضافة.

يقلل من تركيز المادة المضافة.

لا شيء مما سبق.

السؤال 1 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات



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 في التشغيل إذا تركت الاختبار.

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

الوقت المتبقي: 10 دقائق. 48 ثانية (ثوان).

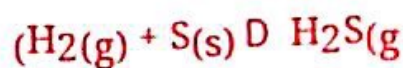
حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 8 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

0.5 درجات

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي :



$$K_c = \frac{[\text{H}_2]}{[\text{H}_2\text{S}]}$$

$$K_c = \frac{[\text{H}_2\text{S}]}{[\text{H}_2]}$$

$$K_c = 1 \div [\text{H}_2]$$

$$K_c = [\text{H}_2\text{S}]$$

السؤال 8 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.





إجراء الاختبار: quiz 4



الوقت المتبقي: 17 دقائق، 13 ثانية (تواقي).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 5 من 10

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عند زيادة الضغط على التفاعل التالي :



سيتجه التفاعل من اليمين إلى اليسار.



سيتجه التفاعل من اليسار إلى اليمين.



لن يتأثر التفاعل.



لا شيء مما سبق.



السؤال 5 من 10



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 10 من 10

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

0.5 درجات حفظ الإجابة

يعرف مقياس الحمضية (الرقم الهيدروجيني) pH بأنه :

- تركيز أيون الهيدروجين مسبقا بإشارة سالبة.
- لوغاريثم تركيز أيون الهيدروكسيل مسبقا بإشارة سالبة.
- لوغاريثم تركيز أيون الهيدروجين مسبقا بإشارة سالبة.
- لوغاريثم تركيز أيون الهيدروجين مسبقا بإشارة موجبة.



الوقت المتبقي: 14 دقائق، 51 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 4

عند إضافة قاعدة إلى الماء النقي فإن تركيز أيونات الهيدروكسيل للماء النقي :

لا يتغير.

يقل.

يزيد.

كل ما

سبق.

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

تنشيط vs
انتقل إلى الأ

الوقت المتبقي: 12 دقائق، 34 ثانية (نوال).

حالة إكمال الأسئلة: ❯

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

السؤال 6

المحلول الإلكتروني القوي يتأين تأين تام (كامل).

صواب خطأ صح

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



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

السؤال 6

في الأتزان غير المتجانس تكون جميع المواد الداخلة في التفاعل في الحالة الغازية أو السائلة أو الصلبة.

صواب خطأ

صح

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



هذا الاختبار له حد زمني يصل إلى 20 دقيقة/دقائق. سيتم حفظ هذا الاختبار وإرساله تلقائياً عند انتهاء الوقت. تظهر التحذيرات عند مرور نصف الوقت، وهو 5 دقائق، ويصبح المتبقي من الوقت دقيقة واحدة و30 ثانية.

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 في التشغيل إذا تركت الاختبار.

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

الوقت المتبقي: 12 دقائق، 37 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

0.5 درجات

عرف برونشتد القاعدة بأنها :

المادة التي يمكن أن تقبل جزيئاتها زوجاً من الالكترونات.

المادة التي تكتسب البروتون.

المادة التي يمكن أن تساهم جزيئاتها بزواج من الالكترونات.

المادة التي تفقد (تعطي) أيون الهيدروجين (البروتون).



حالة إكمال الاسئلة:

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

السؤال 10

حسب مفهوم ارهينيوس ، المادة التي تتأين في الماء وتعطى أيون الهيدروجين H^+ هي قاعدة.

خطأ

صواب خطأ

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

هذا الاختبار له حد زمني يصل إلى 20 دقيقة/دقائق. سيتم حفظ هذا الاختبار وإرساله تلقائياً عند انتهاء الوقت. تظهر التحذيرات عند مرور نصف الوقت، وهو 5 دقائق، ويصبح المتبقي من الوقت دقيقة واحدة و30 ثانية.

محاولات متعددة

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

عرض الإكمال

يمكن حفظ هذا الاختبار واستئنافه عند أية نقطة حتى ينتهي الوقت. سيستمر المؤقت في التشغيل إذا تركت الاختبار.

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

الوقت المتبقي: 11 دقائق، 35 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 7 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

عند إضافة قاعدة إلى الماء النقي فإن تركيز أيونات الهيدروجين للماء النقي :

يزيد.

يقل.

لا يتغير.

كل ما

سبق.



|||

0

>

السؤال 7

حسب مفهوم برونشند و لاوري ، المادة التي تكتسب أيون الهيدروجين (البروتون) هي قاعدة.

صواب خطأ

صح

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





إجراء الاختبار: quiz 4



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 9 من 10 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

D إذا تضمنت معادلة كيميائية على سهمين
يعني ذلك أن التفاعل الكيميائي سريع جدا .

خطأ صواب

خطأ



السؤال 9 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

التغير في المحتوى الحراري (ΔH) في التفاعل الماص للحرارة ذا قيمة موجبة.

صح

صواب خطأ

السؤال 6 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



iPhone إلى الإنترنت

ارتباطات EN

emachines





الرئيسية



إجراء الاختبار: quiz 4



الوقت المتبقي: 13 دقائق، 00 ثانية (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة: ∨

السؤال 7 من 10 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

في محلول قاعدي يكون تركيز H^+ أقل من

$$1 \times 10^{-7} \text{ M}$$

صواب

صح

خطأ



السؤال 7 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 6

عرف العالم **ارهينيوس** القاعدة بأنها :

المادة التي يمكن أن تقبل جزيئاتها زوجا من الالكترونات.

المادة التي تذوب في الماء وتعطي أيون الهيدروكسيل (OH^-).

المادة التي تذوب في الماء وتعطي أيون الهيدروجين (H^+).

المادة التي يمكن أن تساهم جزيئاتها بزوج من الالكترونات.

TOSHIBA

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️ ←

السؤال 10

إذا تضمنت معادلة كيميائية على سهمين (\rightleftharpoons) يعني ذلك أن :

التفاعل الكيميائي متزن.

التفاعل الكيميائي تام.

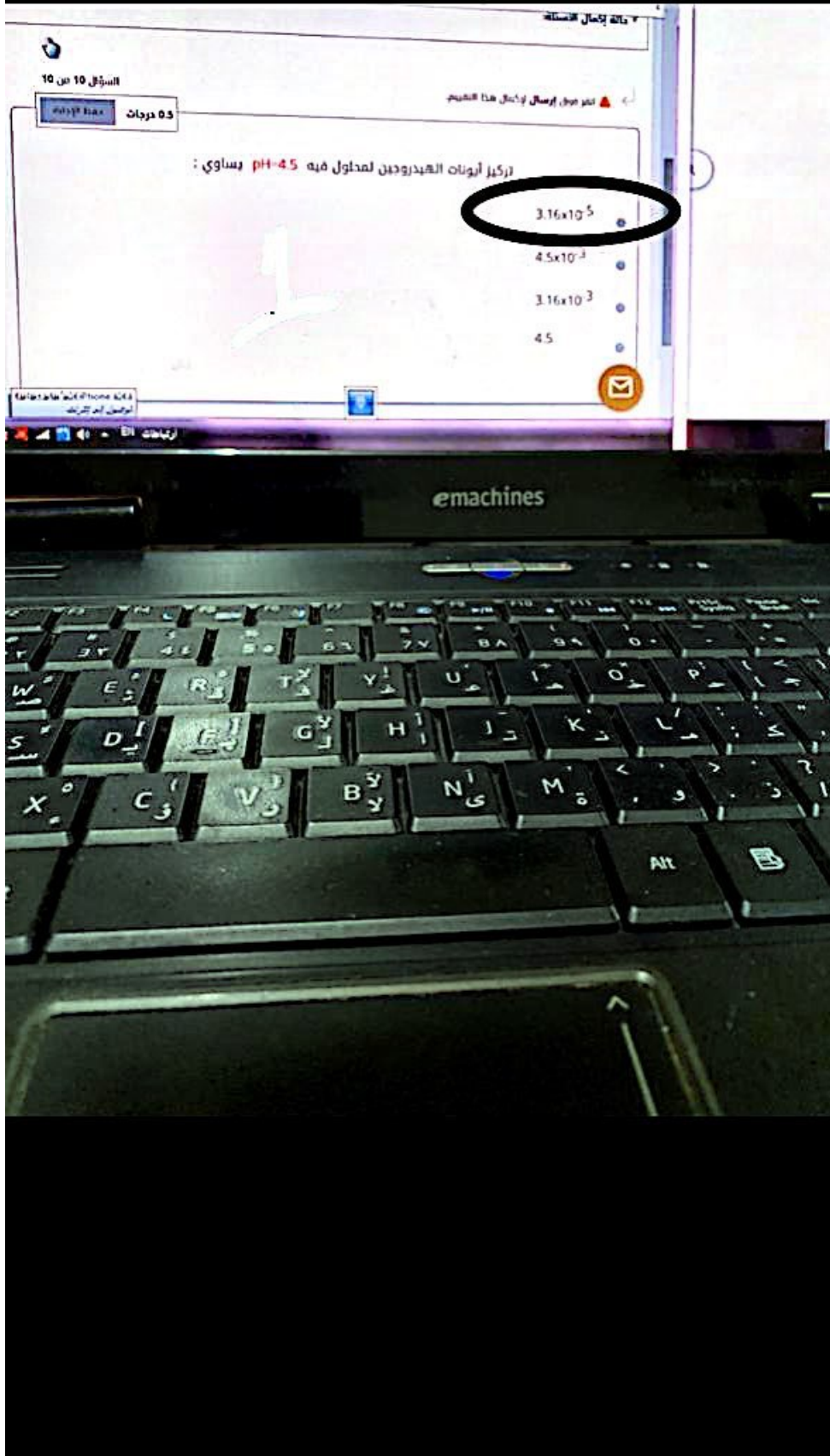
المعادلة الكيميائية

موزونة.

المعادلة الكيميائية غير

صحيحة.

1
انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️





مراجعة تقديم الاختبار: quiz 4



السؤال 1 0.5 درجة من 0.5 درجة

عرف برونشتد القاعدة بأنها المادة
التي تفقد أيون الهيدروجين
(البروتون). **خطا**

السؤال 2 0.5 درجة من 0.5 درجة

عند خفض درجة حرارة التفاعل
المتزن الطارد للحرارة سيتجه
التفاعل من اليسار إلى اليمين.

صح

السؤال 3 0.5 درجة من 0.5 درجة

في محلول حمضي يكون
تركيز H^+ أقل من 1×10^{-7}
خطا

السؤال 4 0.5 درجة من 0.5 درجة

يعتبر حمض الهيدروكلوريك

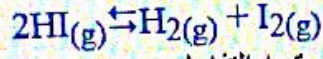


يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال

0.5 درجات

عند إضافة كمية من غاز اليود إلى التفاعل التالي :



سيتجه التفاعل :

من اليمين إلى اليسار.

من أعلى إلى أسفل.

من اليسار إلى اليمين.

من أسفل إلى أعلى.



Phone
الموصول إلى الإنترنت

ارتباطات EN

emachines

السؤال 9 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

0.5 درجات

تركيز أيونات الهيدروجين لمحاول فيه $pH=2.5$ يساوي :

4

2.5×10^{-3}

2.5

3.16

3.16×10^{-3}

أداة iPhone متصلة
الموصول إلى الإنترنت

ارتباطات EN

emachines



مراجعة تقديم الاختبار: quiz 4



السؤال 4 0.5 درجة من 0.5 درجة

يعتبر حمض الهيدروكلوريك
(HCl) حمض ضعيف.

خطأ

السؤال 5 0.5 درجة من 0.5 درجة

عند خفض درجة حرارة التفاعل
المتزن الطارد للحرارة سيتجه
التفاعل من اليمين إلى اليسار.

خطأ

السؤال 6 0.5 درجة من 0.5 درجة

تركيز أيونات الهيدروجين
لمحلول فيه $pH=2$ يساوي :

0.01

السؤال 7 0 درجة من 0.5 درجة

إذا كانت قيمة pOH

لهيدروكسيد الصوديوم





مراجعة تقديم الاختبار: quiz 4



0 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

إذا كانت قيمة pOH
لهيدروكسيد الصوديوم
(NaOH) تساوي 12.85 ، فإن
قيمة pH له تساوي :

1.15

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

عند سحب كمية من غاز
النيتروجين من التفاعل التالي :
 $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$
سيتهجه التفاعل :
من اليمين الى اليسار

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

عند إضافة كمية من غاز





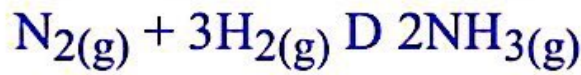
مراجعة تقديم الاختبار: quiz 4



السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة

عند إضافة كمية من غاز

النيتروجين إلى التفاعل التالي :



سيتجه التفاعل :

من اليسار الى اليمين

السؤال 10 0.5 درجة من 0.5 درجة

قيمة pH لمحلول به

[H⁺]=3.16x10⁻¹⁴ M تساوي :

13.5

الاثنين 6 شعبان, 1441 11:44:46 م AST

← موافق



قناة جامعة الطائف 1

تجميعات كيمياء عامة

{ الأختبار النهائي }



جامعة الطائف 1

2,831 مشتركاً

الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 50 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 2

يعبر عن الرقم الهيدروجيني (pH) رياضياً بالمعادلة :

$\text{pH} = -\log [\text{OH}^-]$

$\text{pH} = -\log [\text{H}^+][\text{OH}^-]$

$\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$

$\text{pH} = -\log [\text{H}^+][\text{OH}^-]$

السؤال 3

المذاب هو المادة الموجودة بكمية أقل في المحلول

صواب خطأ

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات.



الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 59 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1

نسبة عنصر الكلور (Cl) في حمض الهيدروكلوريك (HCl) (الكتل الذرية : H=1, Cl=35.5) :

2.74%

35.50%

97.26%

36.50%

السؤال 2

يعبر عن الرقم الهيدروجيني (pH) رياضياً بالمعادلة :

انقر فوق "حفظ وإرسال" للتحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للتحفظ كل الإجابات.

DELL

الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 43 ثانية (نوان).

حالة إكمال الأسئلة:

$$\text{pH} = -\log [\text{H}^+][\text{OH}^-]$$

السؤال 3

المذاب هو المادة الموجودة بكمية أقل في المحلول.

صواب خطأ

السؤال 4

7N	8O	9F
15P	16S	17Cl
33As	34Se	35Br

الشكل التالي يمثل جزء من الجدول الدوري للعناصر:

أي العنصرين: N أو F أعلى طاقة تأين:

F

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 40 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

7N	8O	9F
15P	16S	17Cl
33As	34Se	35Br

الشكل التالي يمثل جزء من الجدول الدوري للعناصر:

أي العنصرين: N أو F أعلى طاقة تأين:

F N متساويين. لا شيء مما ذكر.

السؤال 5

عينة من غاز حجمها 300 ملي لتر عند ضغط 0.5 جوي (atm). كم يكون حجمها عند ضغط

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

DELL

الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 36 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

عينة من غاز حجمها 300 ملي لتر عند ضغط 0.5 جوى (atm). كم يكون حجمها عند ضغط جوى؟

100 ملي لتر.

50 ملي لتر.

1500 ملي لتر.

30 ملي لتر.

السؤال 6

يكتب العدد الذري أعلى رمز العنصر.

صواب خطأ

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

DELL



الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 29 ثانية (نوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 6

يكتب العدد الذري أعلى رمز العنصر.
 صواب خطأ

السؤال 7

التهجين في جزيء كلوريد البورون BF_3 هو من نوع sp^2
 صواب خطأ

السؤال 8

يأخذ عدد الكم المغناطيسي (m_l) قيم :
 من -L إلى +L
 من صفر إلى +L

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.



الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 25 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 8

يأخذ عدد الكم المغناطيسي (m) قيم :

- من -L إلى +L
- من صفر إلى +L
- من L إلى n-1
- من -L إلى صفر.

السؤال 9

الصيغة العامة للألكينات (Alkenes) هي : C_nH_{2n+2}

- صواب
- خطأ

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

DELL

الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 22 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 10

تزداد طاقة التأين بشكل عام عبر الدورة الواحدة من اليمين إلى اليسار بنقصان العدد الذري.
 صواب خطأ

السؤال 11

ما هو الشكل الهندسي لجزء سداسي فلوريد الكبريت SF_6 ؟
 مثلث مسطح.
 هرم رباعي الأوجه.
 هرمين ثلاثيين مشتركين في القاعدة.
 ثماني الأوجه.

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.



الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 18 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 12

ينص قانون شارلز - غاي لوساك على أنه توجد علاقة طردية بين حجم الغاز وضغطه.
 صواب خطأ

السؤال 13

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

- 80 ملي لتر
- 3125 ملي لتر
- 20 ملي لتر
- 125 ملي لتر

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

DELL



الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 14 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 14

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي: $2\text{Pb}_3\text{O}_4(\text{s}) \rightleftharpoons 6\text{PbO}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$

$K_c = [\text{O}_2]^6$

$K_c = [\text{Pb}_3\text{O}_4]^2 \div ([\text{PbO}]^6 \times [\text{O}_2])$

$K_c = [\text{O}_2]$

$K_c = ([\text{PbO}]^6 \times [\text{O}_2]) \div [\text{Pb}_3\text{O}_4]^2$

السؤال 15

السعة القصوى للمستوى الفرعي p هي: 10 إلكترونات.

صواب خطأ

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات.

DELL

الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 07 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

الصيغة العامة للألكاينات (Alkynes) هي :

- C_nH_n
- C_nH_{2n+2}
- C_nH_{2n}
- C_nH_{2n-2}

السؤال 18

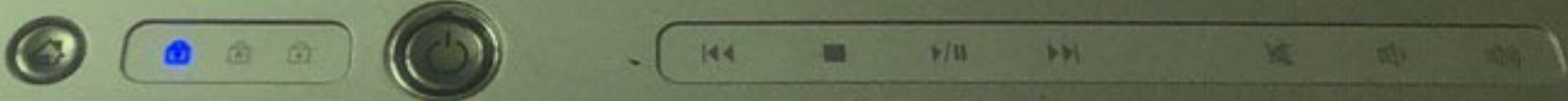
المحلول الإلكتروني القوي يتأين تأين تام (كامل).

- صواب
- خطأ

انقر فوق "حفظ وإرسال" للمحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.



DELL



الوقت المتبقي: 1 ساعة، 58 دقائق، 02 ثانية (نوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 19

إذا أُضيفت مادة معينة إلى تفاعل في حالة اتزان ، فإن التفاعل سيتجه نحو الاتجاه الذي يقلل من تركيز المادة المضافة.

صواب خطأ

السؤال 20

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات للزمن هي :

- الثانية.
- الدقيقة.
- الساعة.
- الملي ثانية.

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

1 در

السؤال 2

تتكون نواة العنصر من البروتونات والإلكترونات.

صواب خطأ

1 در

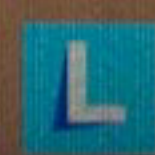
السؤال 3

يمكن فصل مكوناته بالطرق الفيزيائية :

المركب.

حفظ كافة الإجابات

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 4

الكتلة الجزيئية (الوزن الجزيئي) لثاني أوكسيد الكربون (CO_2) (الكتل الذرية : $C=12$, $O=16$) تساوي :

28 جرام /
مول

40 جرام /
مول

44 جرام /
مول

15 جرام /
مول

حفظ الإجابة

1 درجات

نقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات





إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 5

عدد الكم الذي يصف اتجاه دوران الإلكترون حول محوره :

عدد كم كمية الحركة الزاوية.

عدد الكم المغناطيسي.

عدد الكم الرئيسي.

عدد الكم المغزلي.

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 6

النظائر هي ذرات لنفس العنصر :

تتشابه في العدد الذري وتختلف

نقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



النص " العينات المختلفة المكونة من مركب واحد لها نفس نسب العناصر الداخلة في تركيبه " هو :

قانون النسب الثابتة.

قانون الكتل الذرية.

قانون بقاء الطاقة.

قانون حفظ الكتلة.

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

السؤال 13

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي : $C(s) + O_2(g) \rightleftharpoons 2CO(g)$

$K_c = [CO] \div [O_2]$

$K_c = [CO]^2 \div [O_2]$

$K_c = [CO]^2 \times [O_2]$

$K_c = [CO]^2 \div ([O_2] \times [C])$

السؤال 14



الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

تم الحفظ ✓

1 درجات

السؤال 4

النظائر هي ذرات لنفس العنصر يتشابه فيها العدد الذري ويختلف فيها عدد الكتلة.

صواب 

خطأ

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 5

نقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



يقع القطاع p في الجهة اليمنى من الجدول الدوري.

صواب خطأ

$4 \text{ atm} = 3040 \text{ mmHg}$

صواب خطأ



السؤال 17

المواد التي توجد جميع إلكتروناتها في حالة إزدواج أي لا تحتوى على إلكترونات مفردة هي :

- المواد الدياتمغناطيسية
- المواد البارامغناطيسية
- المواد الفيرومغناطيسية
- الإلكترونات التكافؤ

السؤال 18

العلاقة بين حجم الغاز ودرجة الحرارة هي علاقة طردية :

السؤال 8

في محلول قاعدي يكون تركيز OH^- يساوي 1×10^{-7}
 صواب خطأ

السؤال 9

تتشابه ذرات العنصر الواحد لكنها تختلف عن ذرات أي عنصر آخر.
 صواب خطأ

السؤال 10

مقدار الزاوية في جزيء الأمونيا NH_3 هي 105°
 صواب خطأ

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1

نص قانون أفوجادرو : العلاقة بين حجم الغاز ودرجة حرارته هي علاقة طردية.

صواب



خطأ



حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 2

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات





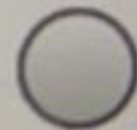
ي

حالة إكمال الأسئلة:

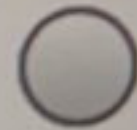
5B	6C	7N
13Al	14Si	15P
31Ga	32Ge	33As

أي العنصرين : **B** أو **Al** أقل نصف قطر ذري
(حجم ذري):

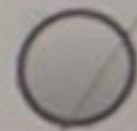
متساويين.



Al



B



لا شيء مما





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 1

نص قانون أفوجادرو : العلاقة بين حجم الغاز ودرجة حرارته هي علاقة طردية.

صواب



خطأ



حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 2

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 1

نص قانون أفوجادرو : العلاقة بين حجم الغاز ودرجة حرارته هي علاقة طردية.

صواب



خطأ



حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 2

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



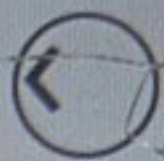
ما نوع التهجين في جزيء الميثان CH_4 ؟

sp^4

sp

sp^2

sp^3



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 5

المحلول الإلكتروني القوي لا يتأين.

صواب

خطأ

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 6

تقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 3

النص " مجموع كتل المواد قبل التفاعل يكون مساويا لمجموع كتل المواد بعد التفاعل " هو

:

قانون النسب
الثابتة.



قانون الكتل
الذرية.



قانون بقاء
الطاقة.



قانون حفظ
الكتلة.



حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



حالة إكمال الأسئلة:

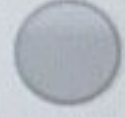
السؤال 6

$$1005 \text{ mmHg} = 1.5 \text{ atm}$$

صواب



خطأ



حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 7

تتكون نواة العنصر من البروتونات

نقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



السؤال 10

1 درجات

حفظ

في التهجين من نوع sp^2 يتداخل مدارين من نوع s مع مدار واحد نوع p
 صواب خطأ

السؤال 11

1 درجات

حفظ

أبسط الألكينات (Alkenes) هو الإيثين (الإيثيلين) C_2H_4
 صواب خطأ

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات.

حفظ كافة الإجابات

حفظ



الرئيسية



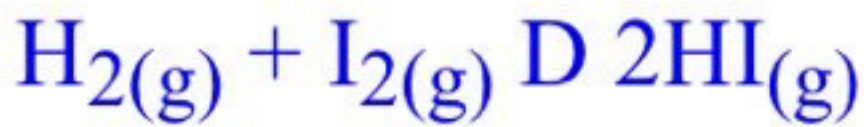
إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

عند سحب كمية من غاز الهيدروجين من التفاعل

التالي :



سيتمجه التفاعل :

من اليمين إلى
اليسار.



من اليسار إلى
اليمين.



من أعلى إلى
أسفل.



من أسفل إلى
أعلى.



حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 12

عند الاتزان يكون معدل التفاعل الامامى = معدل التفاعل العكسى.

صواب خطأ

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 13

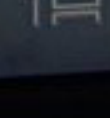
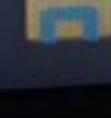
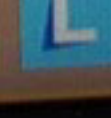
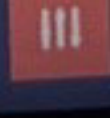
تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $pH=6.8$ يساوي :

6.8×10^{-4}

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



السؤال 13

تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $\text{pH}=6.8$ يساوي :

6.8×10^{-4} ○

1.58×10^{-3} ○

1.58×10^{-7} ○

6.8×10^{-5} ○

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

السؤال 4

المخلوط المتجانس يسمى :

المركب.

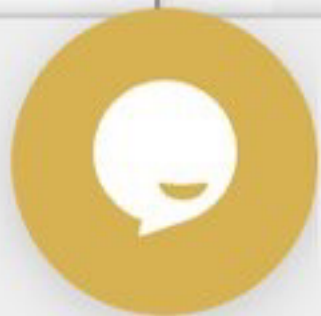
المذيب.

الجزيء.

المحلول.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

تم الحفظ ✓

1 درجات

السؤال 13

في التفاعلات المتزنة الطاردة للحرارة ، تعتبر الحرارة أحد النواتج.

صواب



خطأ



حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 14

الصيغة العامة للأميدات هي $R-NH_2$

صواب



خطأ



نقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



إجراء الاختبار: التقييم النهائي

حالة إكمال الأسئلة:

5B	6C	7N
13Al	14Si	15P
31Ga	32Ge	33As

أي العنصرين : **P** أو **Al** أكبر نصف قطر ذري (حجم ذري):

P

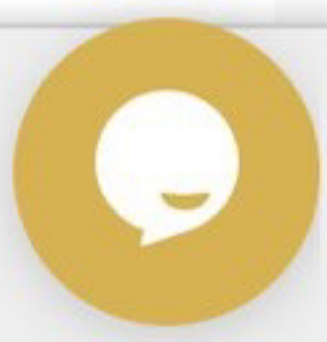
Al

متساويين.

لا شيء مما ذكر.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



السؤال 13

تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $\text{pH}=6.8$ يساوي :

6.8×10^{-4} ○

1.58×10^{-3} ○

1.58×10^{-7} ○

6.8×10^{-5} ○

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.



1 درج

السؤال 7

يقع القطاع p في الجهة اليمنى من الجدول الدوري.

صواب خطأ

1 درج

السؤال 8

$4 \text{ atm} = 3040 \text{ mmHg}$

صواب خطأ

حفظ كافة الإجابات

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.



تتكون نواة العنصر من البروتونات والإلكترونات.

صواب خطأ

1 درجات

السؤال 3

يمكن فصل مكوناته بالطرق الفيزيائية :

المركب.

حفظ كافة الإجابات

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1

ضغط مقدارة 0.5 جوى (atm) يساوي :

mmHg 335

mmHg 380

mmHg 1520

mmHg 38

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات



السؤال 13

تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $\text{pH}=6.8$ يساوي :

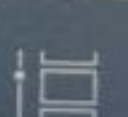
6.8×10^{-4}

1.58×10^{-3}

1.58×10^{-7}

6.8×10^{-5}

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.



في التهجين من نوع sp^2 يتداخل مدارين من نوع s مع مدار واحد نوع p
 صواب خطأ

أبسط الألكينات (Alkenes) هو الإيثين (الإيثيلين) C_2H_4
 صواب خطأ

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 12

عند الاتزان يكون معدل التفاعل الامامى = معدل التفاعل العكسى.

صواب خطأ

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 13

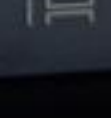
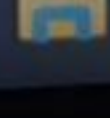
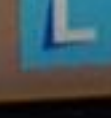
تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $pH=6.8$ يساوي :

6.8×10^{-4}

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات.

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



النص " العينات المختلفة المكونة من مركب واحد لها نفس نسب العناصر الداخلة في تركيبه " هو :

قانون النسب الثابتة.

قانون الكتل الذرية.

قانون بقاء الطاقة.

قانون حفظ الكتلة.

السؤال 15

في العلاقة الرياضية لقانون تخفيف المحاليل نجد أن :

$V_1 > V_2$

$V_2 > V_1$

$V_1 = V_2$

$M_1 = M_2$

السؤال 16

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال، وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات



الوقت المتبقي: 1 ساعة. 59 دقائق. 30 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1

قيمة ثابت تأين الماء النقي (K_w) تساوي: 1×10^{-14}

- صواب خطأ

السؤال 2

بين العالمين شارلز و غاي لوساك أن العلاقة بين حجم الغاز ودرجة الحرارة هي علاقة:

- متوازية.
 عكسية.
 طردية.
 لا شيء مما سبق.

تبقى: 1 ساعة، 48 دقائق، 23 ثانية (لوان)

الأسئلة:

عدد الكتلة يساوي عدد البروتونات والنيوترونات.

صواب خطأ

سؤال 9

7N	8O	9F
15P	16S	17Cl
33As	34Se	35Br

الشكل التالي يمثل جزء من الجدول الدوري للعناصر:

أي العنصرين: Se أو O أعلى طاقة تأين:

متساويين.

Se

O

لا شيء مما ذكر.

السؤال 10

انقر فوق "حفظ بإرسال" المحفوظ والإرسال وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي : $\text{SO}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_3(\text{g})$

$K_C = [\text{SO}_3] \div ([\text{SO}_2] \times [\text{O}_2])$

$K_C = [\text{SO}_3] \div [\text{SO}_2]$

$K_C = ([\text{SO}_2] \times [\text{O}_2]^{1/2}) \div [\text{SO}_3]$

$K_C = [\text{SO}_3] \div ([\text{SO}_2] \times [\text{O}_2]^{1/2})$

السؤال 1

قيمة pOH لمحلول به $[H^+] = 3.16 \times 10^{-9} M$ تساوي :

9

3.16

5.5

8.5

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفاظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" للحفاظ كل الإجابات.



السؤال 13

تركيز أيونات الهيدروجين لمحلول فيه $\text{pH}=6.8$ يساوي :

6.8×10^{-4} ○

1.58×10^{-3} ○

1.58×10^{-7} ○

6.8×10^{-5} ○

انقر فوق "حفظ وإرسال" للحفظ والإرسال. وانقر فوق "حفظ كل الإجابات" لحفظ كل الإجابات.





الرئيسية



إجراء الاختبار: التقييم النهائي



حالة إكمال الأسئلة: ▾

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 6

يزداد نصف القطر الذري (الحجم الذري) بشكل عام عبر المجموعة الواحدة من أسفل لأعلى بنقصان العدد الذري.

صواب



خطأ



حفظ الإجابة

1 درجات

حفظ وإرسال

حفظ كافة الإجابات



قناة جامعة الطائف 1

مرحبا بكم في قناة جامعة الطائف
((قناة جامعة الطائف 1))


1- تجميعات

2- معلومات

3- حلول

4- روابط مهمه

5- للإعلانات https://t.me/di_oz

رابط القناة 

https://t.me/joinchat/AAAAAEhqVfLaXEaz0aT_bQ



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 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

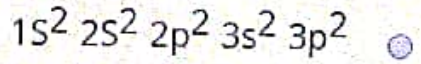
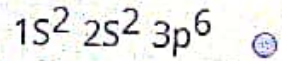
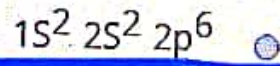
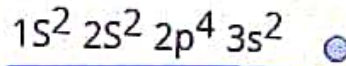
الوقت المتبقي: 19 دقائق, 55 ثانية (توان).

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

||

▶

||

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 يسمح هذا الاختبار بالرجوع. يحظر إجراء تغييرات على

بإجمالي 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) هـ:

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\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

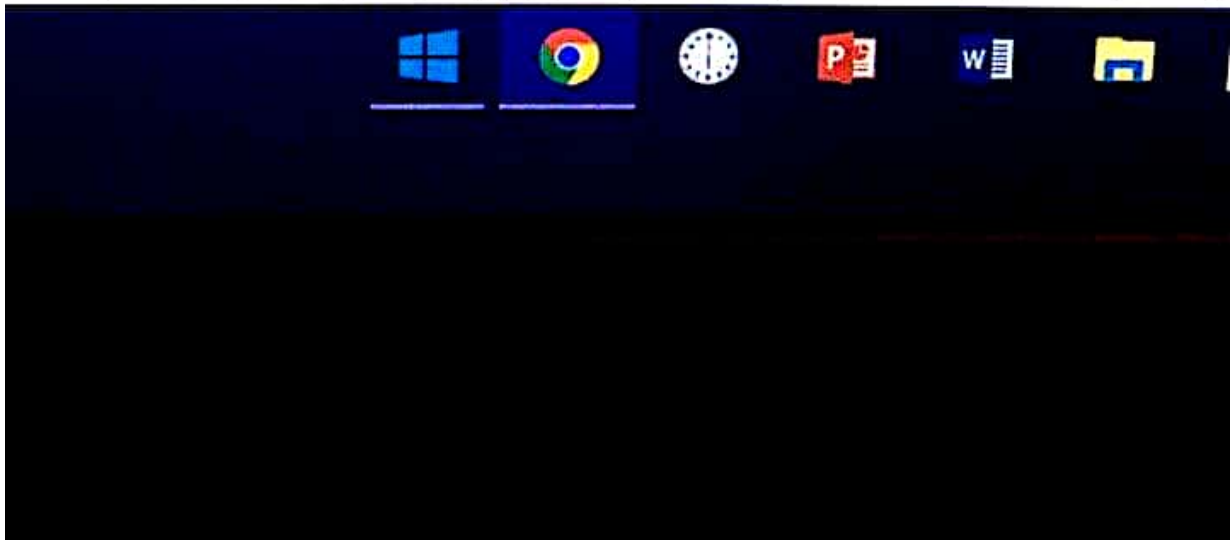
الصيغة الجزيئية للبنزين هي : C_6H_6

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

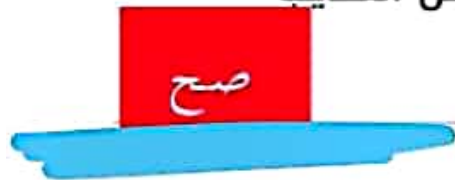
السؤال 4 0 درجة من 0.5 درجة

الصيغة الجزيئية تكون مماثلة
للصيغة البسيطة أو مضاعفاتها



السؤال 5 0 درجة من 0.5 درجة

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



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 :

⓪ 6×10^{23} ذرة

⓪ 18×10^{23} ذرة

⓪ 42 مليون ذرة

⓪ 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

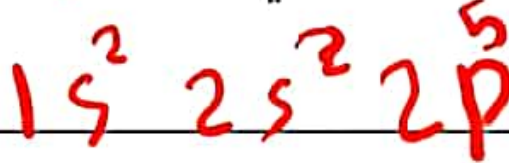
السؤال 1 0.5 درجة من 0.5 درجة

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

تساوي : $\frac{3}{12} = 0.25$

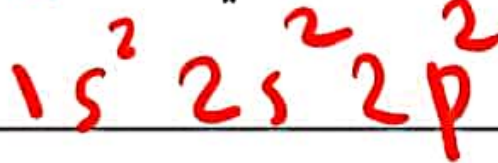
السؤال 2 0.5 درجة من 0.5 درجة

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

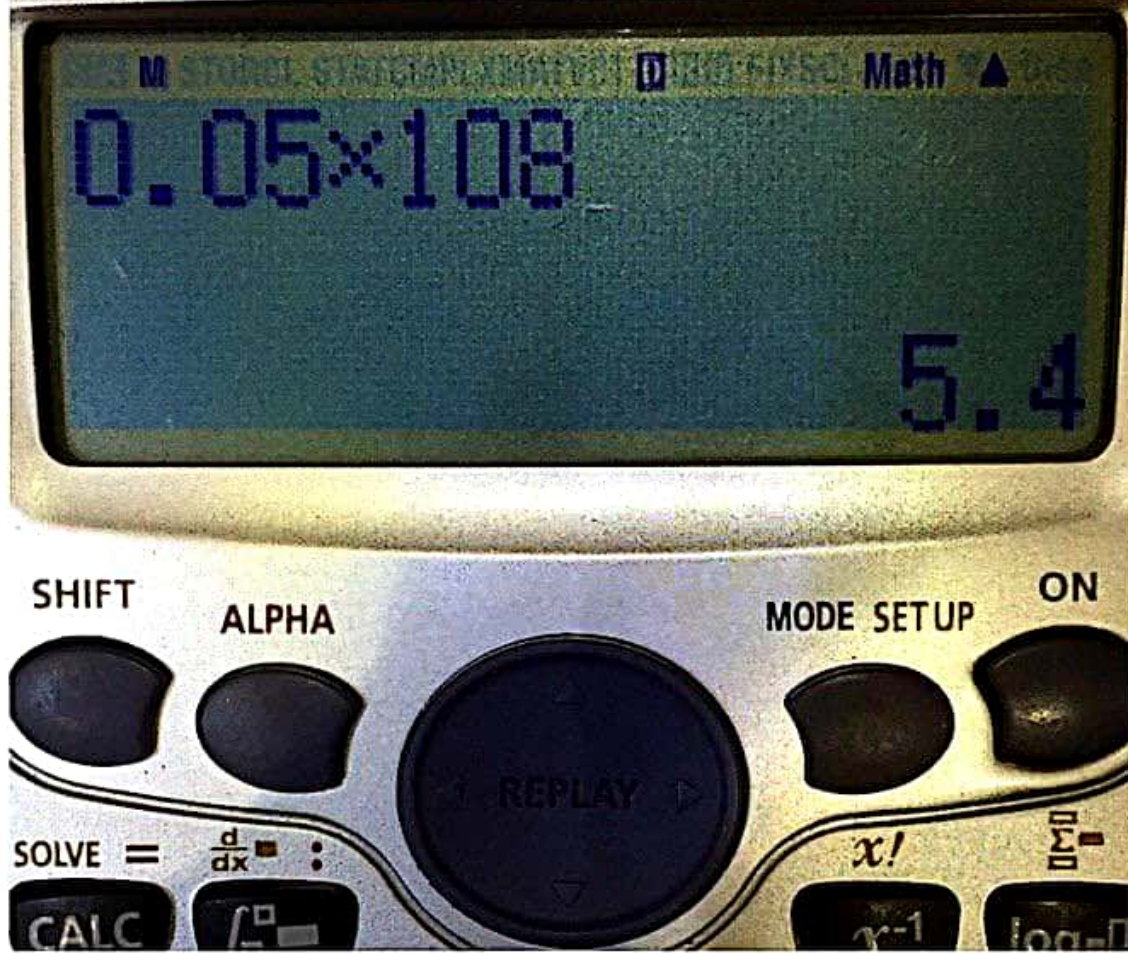
مائي تركيزه 0.4M من كلوريد

الصوديوم للحصول على 100

$$\frac{0.5 * 100}{0.4} = 12.0$$

مللي 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.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

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.



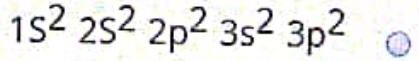
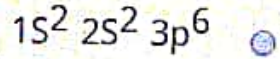
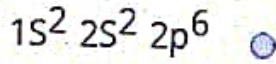
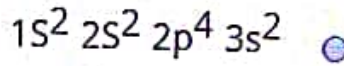
الوقت المتبقي: 19 دقائق, 55 ثانية (توان).

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.

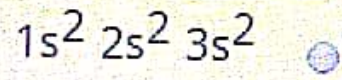
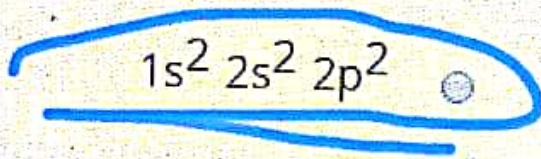
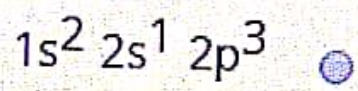
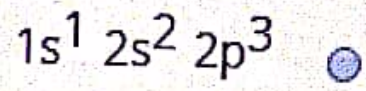


حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذا

السؤال 3

التوزيع الالكتروني لعنصر C6 :



⚠️ 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

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

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

السؤال 10 0.5 درجة من 0.5 درجة

عدد مولات الصوديوم الموجودة

في 23 جرام منه (الكتلة الذرية

$$23/23 = 1 \text{ (Na=23) تساوي}$$

السبت ٥ 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 المتسبب كثرة الخطأ تفوق ما قد يمكن للتلميذ إتاليته 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 : $L=0$ ؟

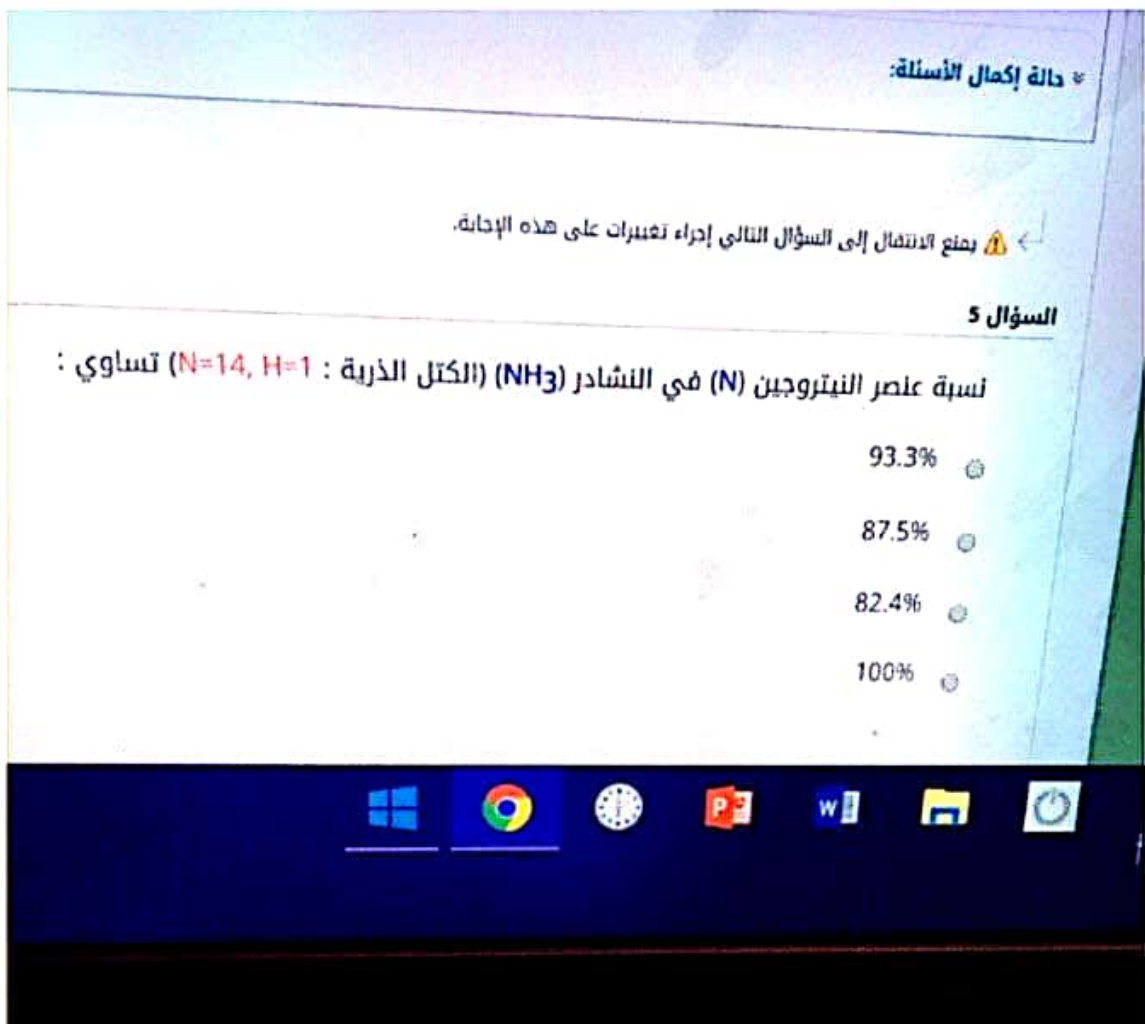
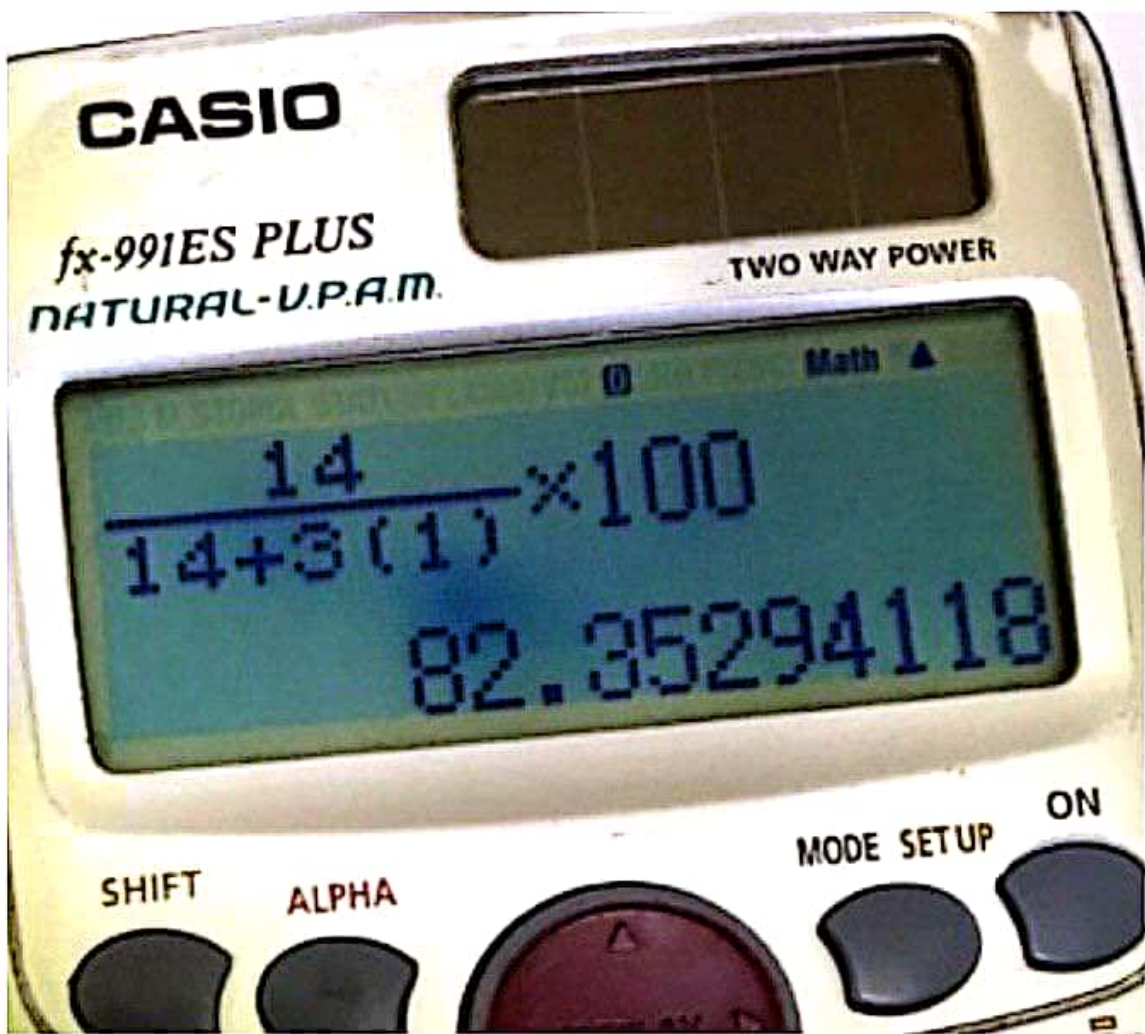
طريقه حل الاسئله
الي كذا

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

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

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

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





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

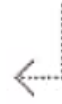


دقائق، 05 ثانية (ثوانٍ).

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 : CH_4

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.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

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.

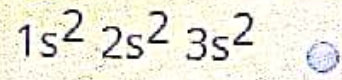
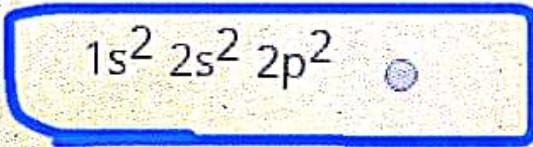
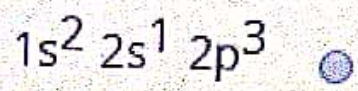
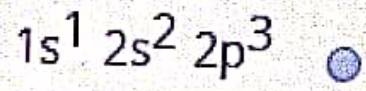


حالة إكمال الأسئلة:

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذا

السؤال 3

التوزيع الالكتروني لعنصر $6C$:



⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

