



مدونة المناهج السعودية

<https://eduschool40.blog>

الموقع التعليمي لجميع المراحل الدراسية

في المملكة العربية السعودية

تجميعات كويز الكيمياء الأول



الاختبار quiz 1
تم بدؤه ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٤٣ ص
تم إرساله ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٤٥ ص
الحالة تم الإكمال
درجة المحاولة 4.5 درجة من 5 درجة
الوقت المنقضي 2 دقيقة من 20 دقائق

السؤال 1

خطا

كتلة البروتونات والإلكترونات متساوية تقريبا.

السؤال 2

صح

الجسيم الذي يجعل النواة ذات شحنة كهربائية هو البروتون.

السؤال 3

خطا

النيوترون جسيم يحمل شحنة سالبة.



10

السؤال 7

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

يسمي محلول

السؤال 8

المخلوط المتجانس يسمى :

35

السؤال 9

عدد النيوترونات في ذرة النحاس : $^{64}_{29}\text{Cu}$

الجسيم الذي يجعل النواة ذات شحنة كهربائية هو البروتون.

السؤال 3

النشرون جسم يحمل شحنة سالبة

صح

السؤال 4

في الذرة متعادلة الشحنة : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

صح

السؤال 5

المذاب هو المادة الموجودة بكمية قليلة في المحلول.

44

السؤال 6

عدد النيوترونات في ذرة البروم : ${}^{79}_{35}\text{Br}$



تم بدؤه
تم إرساله
الحالة
درجة المحاولة
الوقت المنقضي

١٤٤١/٦/١٤ ٢:٤٧ ص
١٤٤١/٦/١٤ ٢:٥١ ص
تم الإكمال
4.5 درجة من 5 درجة
4 دقيقة من 20 دقائق

خطا

السؤال 1

عدد النيوترونات في الذرة = عدد الكتلة + العدد الذري

صح

السؤال 2

الإلكترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

خطا

السؤال 3

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات للكتلة هي الجرام.

السؤال 4



السؤال 7

-273

صفر درجة مئوية تعادل :

السؤال 8

0.000001

واحد مايكرو جرام (Micro) يساوي :

كلفن

السؤال 9

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات **درجة الحرارة** هي :

١٠ أس سالب ٦

السؤال 10

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

373 درجة مئوية

السؤال 6

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

خطأ فالايون السالب.

السؤال 7

عدد الكتلة يساوي عدد البروتونات والنيوترونات.

صح

السؤال 8

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في عدد البروتونات.

خطأ

السؤال 9

المخلوط غير المتجانس يسمى بالمحلول.

خطأ

السؤال 10

كتلة البروتونات و النيوترونات متساوية تقريبا.

صح

السؤال 2

من أمثلة المخلوط المتجانس : مخلوط السكر والماء

السؤال 3

النيوترونات هي جسيمات: لا تحمل شحنة كهربائية

السؤال 6

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

خطأ فالايون السالب.

السؤال 7

عدد الكتلة يساوي عدد البروتونات والنيوترونات.

صح

السؤال 8

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في عدد البروتونات.

خطأ

السؤال 9

المخلوط غير المتجانس يسمى بالمحلول.

خطأ

السؤال 10

كتلة البروتونات و النيوترونات متساوية تقريبا.

صح

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

السؤال 1

المخاطط غير المتجانس يسمى بالمحلول.

صواب خطأ

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

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

السؤال 2

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات للكتلة هي الجرام.

صواب خطأ

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

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

السؤال 3

الأيون الموجب نرة فقدت إلكترون واحد أو أكثر.

صواب خطأ

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

السؤال التالي إجراء تغييرات على ٥

النيترونات متساوية تقريبا.

السؤال التالي إجراء تغييرات على ٥

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

السؤال 5

كتلة البروتون أكبر من كتلة النيوترون.

خطأ صواب

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

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 6

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

14

13

10

16

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

المذاب هو احد مكونات المحلول ويعرف بأنه :

- المادة الموجودة بكمية كبيرة.
- المادة الموجودة بكمية قليلة أو كبيرة.
- المادة الموجودة بكمية قليلة.
- ليس أي من السابق.

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

السؤال 2

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في عدد البروتونات.

الإجابة المحددة: ❌ صواب

الإجابات: صواب

خطأ ✔️

السؤال 3

تتركز معظم كتلة الذرة في النواة.

الإجابة المحددة: ✔️ صواب

الإجابات: صواب ✔️

خطأ

السؤال 4

الإلكترون حسيم يحمل شحنة سالبة.



السؤال 9

من أمثلة المخلوط غير المتجانس :

الإجابة المحددة: مخلوط برادة الحديد والتراب.

الإجابات: مخلوط برادة الحديد والتراب.

مخلوط السكر والماء.

مخلوط برادة الحديد والماء.

الهواء الجوي.

السؤال 10

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في :

الإجابة المحددة: عدد البروتونات.

الإجابات: عدد الليترونات.

عدد الإلكترونات.

عدد البروتونات.



السؤال 10

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في :

الإجابة المحددة:  عدد البروتونات.

الإجابات:  عدد النيوترونات.

عدد الإلكترونات.

عدد البروتونات.


العدد الذري.

الخميس ١٩ جمادى آخر، ١٤٤١ ٣٣:٤٨:١٢ ص AST



السؤال 2

النيترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

الإجابة المحددة:  صواب

صواب

خطأ 

الإجابات:

الإجابة المحددة: ❌ خطأ

الإجابات: ✔️ صواب

خطأ

السؤال 6

عدد الإلكترونات في الأيون ${}^{70}_{31}\text{Ga}^{3+}$:

28 ✔️ الإجابة المحددة:

31 الإجابات:

34

العدد الذري يساوي عدد النيوترونات في النواة

0.5 درجة من 0.5 درجة

خطأ

السؤال 4

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

0.5 درجة من 0.5 درجة

خطأ

السؤال 5

النيوترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

0.5 درجة من 0.5 درجة

١٠ اس ١٢

السؤال 6

التيرا (Tera) من المضاعفات التي تستخدم مع الوحدات ويساوي : 10^{12}

0.5 درجة من 0.5 درجة

الذرات

السؤال 7

تتكون العناصر من جسيمات صغيرة تسمى :

0.5 درجة من 0.5 درجة

موجبة

السؤال 8

تحمل نواة الذرة شحنة :

0.5 درجة من 0.5 درجة

محلول

السؤال 9

المخلوط المتجانس يسمى :

0 درجة من 0.5 درجة

٢٣ - ١١ = ١٢

السؤال 10

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

10 جمادى آخر، 1411 م 7:00 م AST

السؤال 8 0.5 درجة من 0.5 درجة

كتلة البروتون أكبر من كتلة
النيوترون.

خطأ

السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة

تتكون العناصر من جسيمات
صغيرة تسمى الذرات.

صح

السؤال 10 0.5 درجة من 0.5 درجة

المذاب هو المادة الموجودة بكمية
قليلة في المحلول.

صح

الثلاثاء ٢٤ جمادى آخر، ١٤٤١ ١٦:٠٠ م AST

السؤال 5 0.5 درجة من 0.5 درجة

العلي متر (Milli) من الأجزاء
التي تستخدم مع الوحدات
ويساوي بوحدة المتر (m) :

0.001

السؤال 6 0.5 درجة من 0.5 درجة

تتكون نواة العنصر من البروتونات
والإلكترونات.

خطا

السؤال 7 0.5 درجة من 0.5 درجة

يكتب العدد الذري أعلى رمز
العنصر.

خطا

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 1

عدد النيوترونات في ذرة الكربون

6

$^{12}_6\text{C}$:

طريقة الحل

$$6-12=6$$

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

عدد النيوترونات في ذرة البروم :

44

$^{79}_{35}\text{Br}$

طريقة الحل

$$79-35=44$$

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

المذاب هو احد مكونات

المحلول ويعرف بأنه :

الكمية الموجوده بنسبة قليلة

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

الالكترونات هي جسيمات تحمل

السالبه

شحنة :

السؤال 2

من أمثلة المخلوط المتجانس : مخلوط السكر والماء

السؤال 8

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في عدد البروتونات. خطأ



تم بدؤه
تم إرساله
الحالة
درجة المحاولة
الوقت المنقضي

٢:٤٧ ١٤٤١/٦/١٤ ص
٢:٥١ ١٤٤١/٦/١٤ ص
تم الإكمال
4.5 درجة من 5 درجة
4 دقيقة من 20 دقائق

خطا

السؤال 1

عدد النيوترونات في الذرة = عدد الكتلة + العدد الذري

صح

السؤال 2

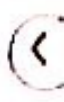
الإلكترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

خطا

السؤال 3

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات للكتلة هي الجرام.

السؤال 4



1 2 3 4 5

السؤال 7

-273

صفر درجة مئوية تعادل :

السؤال 8

0.000001

واحد مايكرو جرام (Micro) يساوي :

السؤال 9

كلفن

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات لدرجة الحرارة هي :

السؤال 10

١٠ أس سالب ٦

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

السؤال 3

النشوة حسب حجمها شحنة سالبة

السؤال 4

صح

في الذرة متعادلة الشحنة : عدد الإلكترونات = العدد الذري.



10

السؤال 7

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

يسمي محلول

السؤال 8

المخلوط المتجانس يسمى :

35

السؤال 9

عدد النيوترونات في ذرة النحاس : $^{64}_{29}\text{Cu}$



الاختبار quiz 1
تم بدؤه ١٤٤١/٦/١٤ ٦:٤٢ ص
تم إرساله ١٤٤١/٦/١٤ ٦:٤٥ ص
الحالة تم الإكمال
درجة المحاولة 4.5 درجة من 5 درجة
الوقت المنقضي 2 دقيقة من 20 دقائق

خطأ

السؤال 1

كتلة البروتونات والإلكترونات متساوية تقريبا.

صح

السؤال 2

الجسيم الذي يجعل النواة ذات شحنة كهربائية هو البروتون.

السؤال 8

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في عدد البروتونات. خطأ

السؤال 2

من أمثلة المخلوط المتجانس : مخلوط السكر والماء



تم بدؤه
تم إرساله
الحالة
درجة المحاولة
الوقت المنقضي

٢:٤٧ ١٤٤١/٦/١٤ ص
٢:٥١ ١٤٤١/٦/١٤ ص
تم الإكمال
4.5 درجة من 5 درجة
4 دقيقة من 20 دقائق

خطا

السؤال 1

عدد النيوترونات في الذرة = عدد الكتلة + العدد الذري

صح

السؤال 2

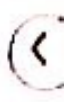
الإلكترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

خطا

السؤال 3

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات للكتلة هي الجرام.

السؤال 4



1 2 3 4 5

السؤال 7

-273

صفر درجة مئوية تعادل :

السؤال 8

0.000001

واحد مايكرو جرام (Micro) يساوي :

السؤال 9

كلفن

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات لدرجة الحرارة هي :

السؤال 10

١٠ أس سالب ٦

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

السؤال 3

النشوة حسب حجمها شحنة سالبة

السؤال 4

صح

في الذرة متعادلة الشحنة : عدد الإلكترونات = العدد الذري.



10

السؤال 7

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

يسمي محلول

السؤال 8

المخلوط المتجانس يسمى :

35

السؤال 9

عدد النيوترونات في ذرة النحاس : $^{64}_{29}\text{Cu}$



الاختبار quiz 1
تم بدؤه ١٤٤١/٦/١٤ ٦:٤٢ ص
تم إرساله ١٤٤١/٦/١٤ ٦:٤٥ ص
الحالة تم الإكمال
درجة المحاولة 4.5 درجة من 5 درجة
الوقت المنقضي 2 دقيقة من 20 دقائق

خطأ

السؤال 1

كتلة البروتونات والإلكترونات متساوية تقريبا.

صح

السؤال 2

الجسيم الذي يجعل النواة ذات شحنة كهربائية هو البروتون.

السؤال 2

من أمثلة المخلوط المتجانس : مخلوط السكر والماء

السؤال 3

النيوترونات هي جسيمات: لا تحمل شحنة كهربائية



Scanned with
CamScanner

السؤال 7

عدد الكتلة يساوي عدد البروتونات والنيوترونات. صح

السؤال 8

تختلف ذرات نظائر نفس العنصر في عدد البروتونات. خطأ



تم بدؤه ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٤٧ ص

تم إرساله ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٥١ ص

تم الإكمال الحالة

درجة المحاولة 4.5 درجة من 5 درجة

الوقت المنقضي 4 دقيقة من 20 دقائق

خطا

السؤال 1

عدد النيوترونات في الذرة = عدد الكتلة + العدد الذري

صح

السؤال 2

الإلكترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

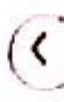
خطا

السؤال 3

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات للكتلة هي الجرام.



السؤال 4



1 2 3 4 5

السؤال 7

-273

درجـة مئوية تعادل :

السؤال 8

واحد مايكرو جرام (Micro) يساوي : 0.000001

السؤال 9

كلفن

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات **درجة الحرارة** هي :

السؤال 10

١٠ اس سالب ٦

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



Scanned with
CamScanner

السؤال 3

النشوة حسب حجمها شحنة سالبة

السؤال 4

صح

في الذرة متعادلة الشحنة : عدد الإلكترونات = العدد الذري.



10

السؤال 7

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

يسمي محلول

السؤال 8

المخلوط المتجانس يسمى :

35

السؤال 9

عدد النيوترونات في ذرة النحاس : $^{64}_{29}\text{Cu}$



Scanned with
CamScanner



الاختبار quiz 1
تم بدؤه ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٤٢ ص
تم إرساله ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٤٥ ص
الحالة تم الإكمال
درجة المحاولة 4.5 درجة من 5 درجة
الوقت المنقضي 2 دقيقة من 20 دقائق

السؤال 1

خطأ

كتلة البروتونات والإلكترونات متساوية تقريبا.

السؤال 2

صح

الجسيم الذي يجعل النواة ذات شحنة كهربائية هو البروتون.

الوقت المتبقي: 16 دقائق، 59 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 4

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

صواب خطأ

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

السؤال 5

مخلوط السكر والماء هو مخلوط غير متجانس.

خطأ صواب

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

عدد الإلكترونات في الأيون : $^{16}_8\text{O}^{2-}$

$$8 + 2$$

10

8

6

16

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

46

71

51

56

51 + 5

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

النيوترونات هي جسيمات:

تحمل شحنة سالبة.

لا تحمل شحنة كهربائية.

تحمل شحنة موجبة.

كل ما ذكر خطأ.

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



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

السؤال 9

عدد الكتلة يساوي عدد البروتونات والنيوترونات.

صواب خطأ



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



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

السؤال 2

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

صواب خطأ

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

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

السؤال 7

تتركز معظم كتلة الذرة في النواة.

صواب خطأ

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

→ ⚠ الانتقال إلى السؤال التالي بمنع التغييرات في هذه الإجابة.

السؤال رقم

عدد الوحدات الأساسية في النظام الدولي للوحدات سبعة.

خاطئة صحيح

→ ⚠ الانتقال إلى السؤال التالي بمنع التغييرات في هذه الإجابة.

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

السؤال *

بغلي الماء عند درجة حرارة :

273 كلهن

صفر كلهن

100 كلهن

373 كلهن

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



: البروتونات هي جسيمات تحمل شحنة

سالبة.

موجبة.

⚠️ الانتقال إلى السؤال التالي يمنع التغييرات في هذه الإجابة.

السؤال

يكتب عدد الكتلة أسفل رمز العنصر.

خاطئة صحيح

➤ ⚠️ الانتقال إلى السؤال التالي يمنع التغييرات في هذه الإجابة.

حتى ينتهي الورد
تغييرات على الإجابة بعد الت

(نواب)

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

عند مزج مادتين مع بعضهما ينتج المركب.

- صواب
- خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

العدد الذري يساوي عدد النيوترونات في الذرة.

صواب خطأ

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

لا تحمل نواة العنصر شحنة كهربائية.

صواب خطأ

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

عندما تكتسب الذرة المتعادلة إلكترونات أو أكثر فإنها تسمى أيوناً :

موجباً.

متعادلاً.

سالباً.

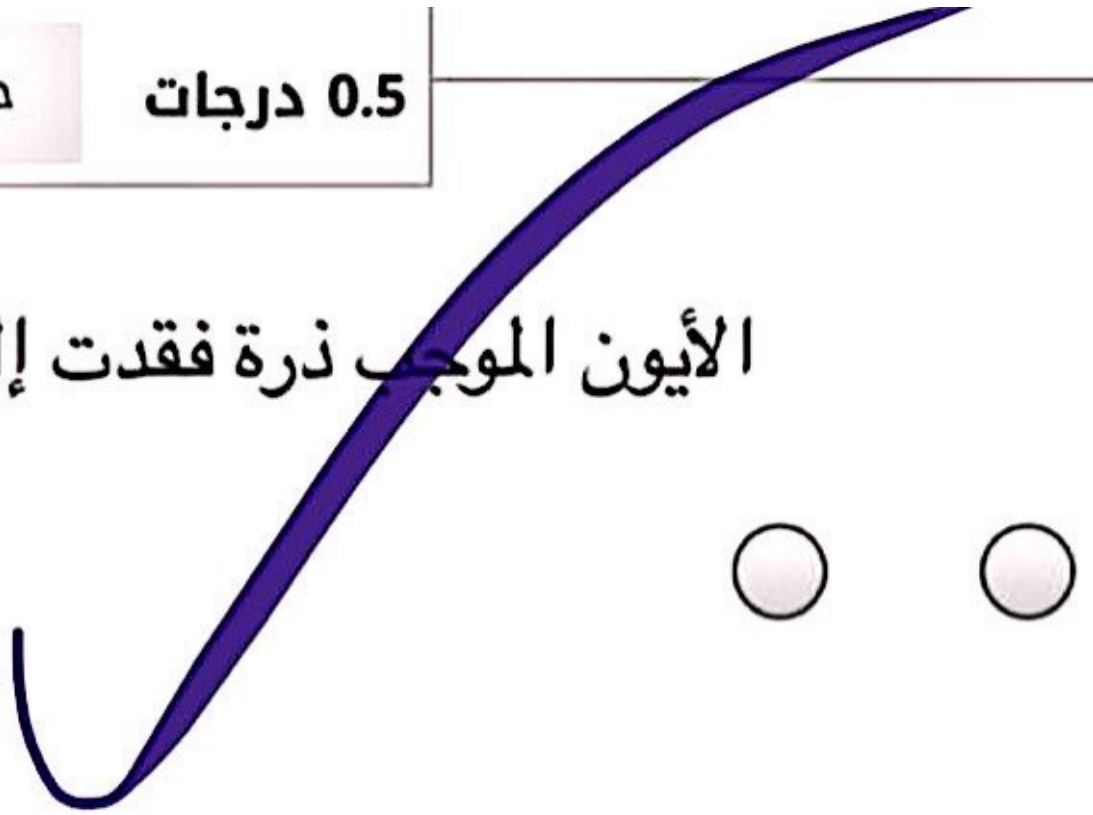
خاملاً.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

الأيون الموجب ذرة فقدت إلكترون واحد أو

خط



الجسيم الذي يجعل **النواة** ذات شحنة هو :

النيوترون

الإلكترون

البروتون

لا شيء مما سبق

حفظ الإجابة

0.5 درجات

في الأيون السالب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

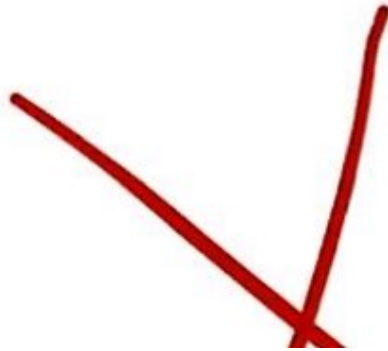


حفظ الإجابة

0.5 درجات

تتكون المركبات من نوع واحد من الذ

خط

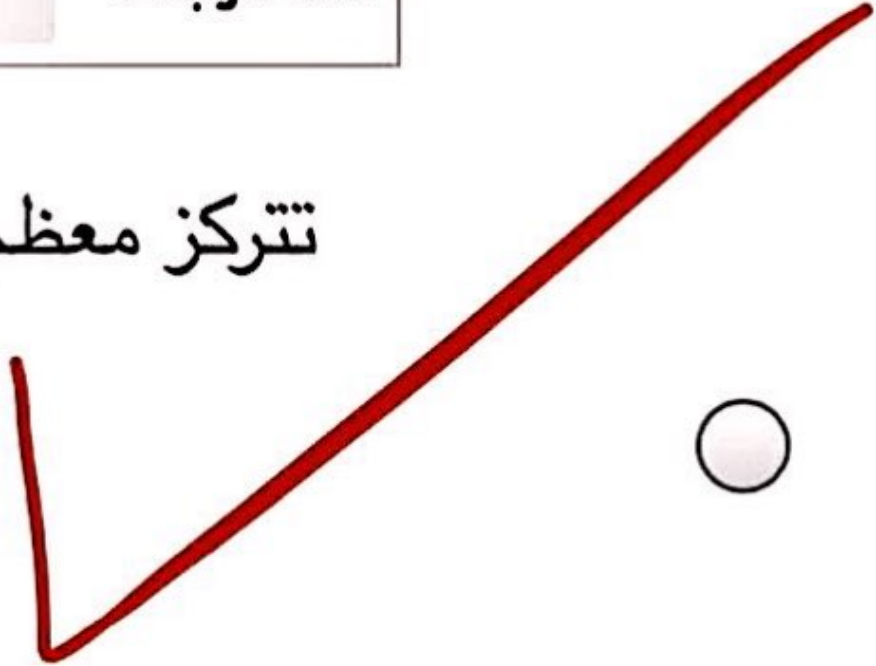


حفظ الإجابة

0.5 درجات

تتركز معظم كتلة الذرة في ا

نظ



حفظ الإجابة

0.5 درجات

واحد تيرابايت (Tera) يساوي

100 جيجابايت.

10 صحايات.

1000 جيجابايت.

مليون جيجابايت.



54 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 9 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

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.



إجراء الاختبار: quiz 1



بأقرب من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 09 دقائق، 50
ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 8 من 10

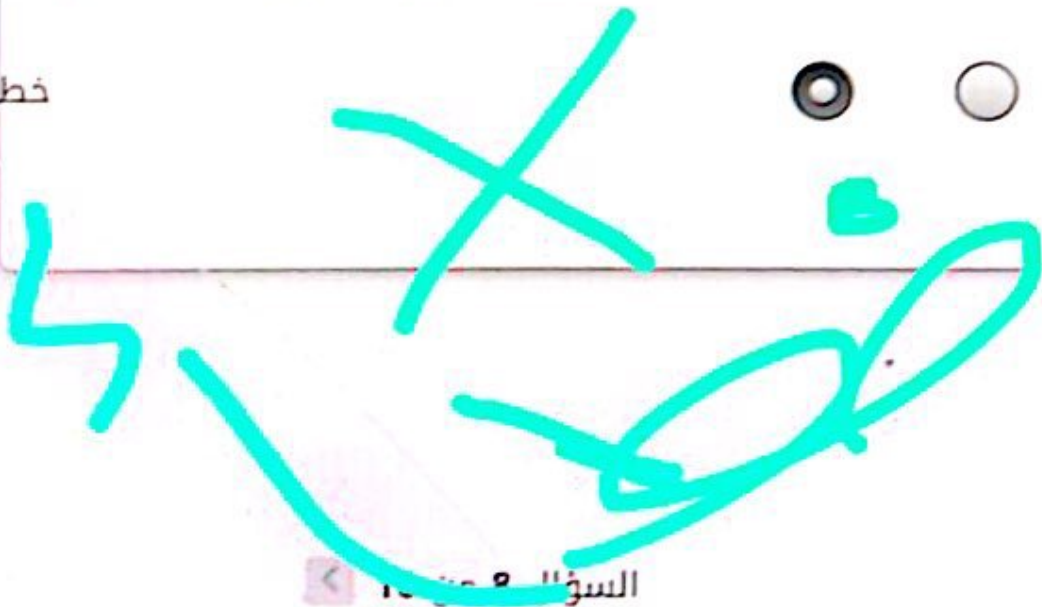
⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على
هذه الإجابة.

حفظ الإجابة (فشل)

0.5 درجات

كتلة البروتونات والإلكترونات متساوية تقريبا.

خطأ صواب



السؤال 8 من 10

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

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️

السؤال 10

واحد جيجابايت (Giga) يساوي :

100 ميجابايت.

1000 ميجابايت.

500 ميجابايت.

مليون ميجابايت.

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️



إجراء الاختبار: quiz 1



حالة إكمال الأسئلة:

هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

عندما **تفقد** الذرة المتعادلة إلكترونًا أو أكثر فإنها تسمى أيوناً :

سالياً

موجباً

متعادلاً

خاملاً

السؤال 8 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

الوقت المتبقي: 18 دقائق. 59 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 1

الملي (Milli) من الأجزاء التي تستخدم مع الوحدات ويساوي :

10^2

10^{-2}

10^3

10^{-3}

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

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

10^{-12}

10^6

10^9

10^{12}

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



إجراء الاختبار: 1 Quiz



حالة إكمال الأسئلة: *

واحد ميغابايت (Mega) يساوي :

1000 كيلوبايت.

100 كيلوبايت.

5000 كيلوبايت.

مليون كيلوبايت.

10^9

10^6

10^{12}

10^{-6}

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

العدد الذري لذرة ما هو :

مجموع عدد الالكترونات والنيوترونات.

مجموع عدد البروتونات والنيوترونات.

عدد النيوترونات.

عدد البروتونات.

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

1000 ميجا بايت.

مليون ميجا بايت.

الانتقال إلى السؤال الـ

14 دقائق، 10 ثانية (توان).

الأسئلة.

السؤال 4 من

0.5 درجات

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

السؤال 4

بعض قانون النسب الناتجة على أن العينات المختلفة المكونة من مركب واحد لها نفس نسب العناصر الداخلة في تركيبه.

دعنا

توان

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.