

# 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 ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٤٧ ص  
تم إرساله ١٤٤١/٦/١٤ ٢:٥١ ص  
الحالة تم الإكمال  
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**





-273

السؤال 7

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  ${}^{70}_{31}\text{Ga}^{3+}$  :

الإجابة المحددة: ✔ 28

الإجابات: 31

34

العدد الذري يساوي عدد النيوترونات في النواة

0.5 درجة من 0.5 درجة

خطا

السؤال 4

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

0.5 درجة من 0.5 درجة

خطا

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

$23 - 11 = 12$

السؤال 10

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

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

الشحنة

السالبه

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**

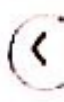
الإلكترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

**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**

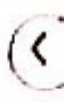
الإلكترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

**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

النشرون حسب حجم الشحنة التي

### 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  
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

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

المخروط 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.

خطأ

صواب

⚠️ 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 التنا

(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.

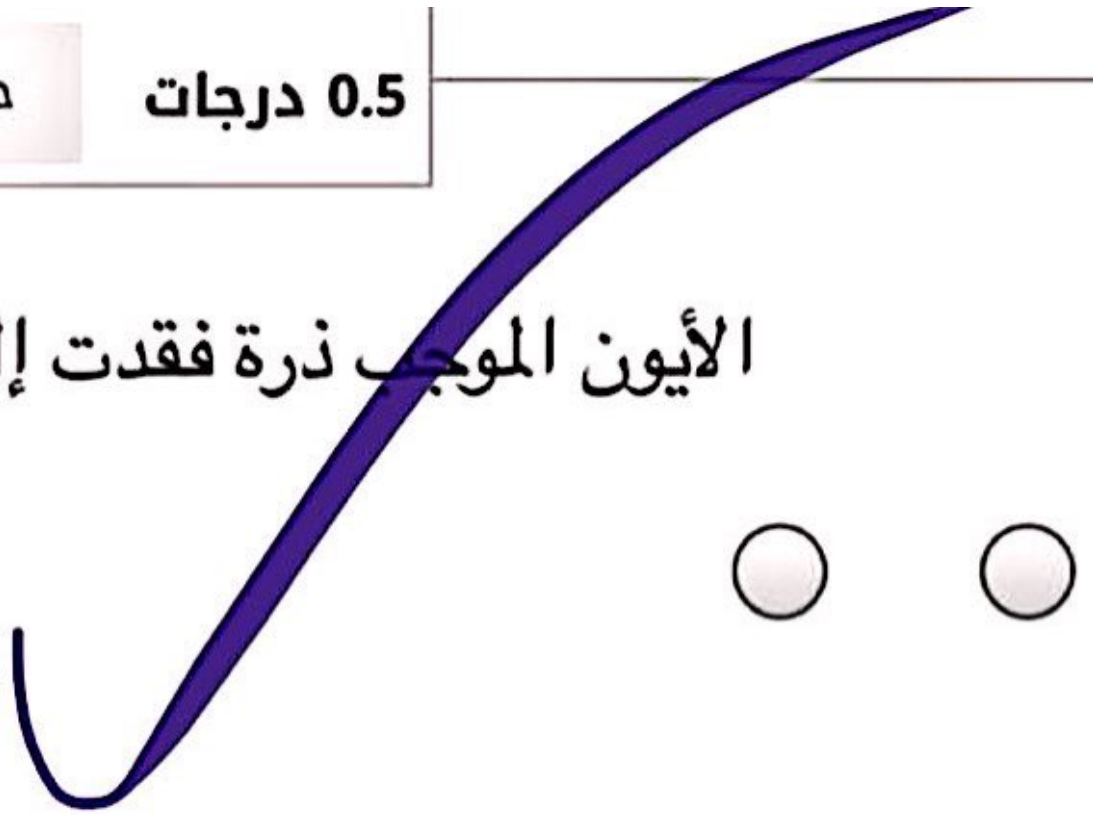
خاملاً.

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.

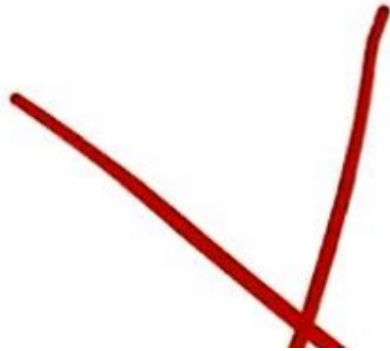


حفظ الإجابة

0.5 درجات

تتكون المركبات من نوع واحد من الذ

خط

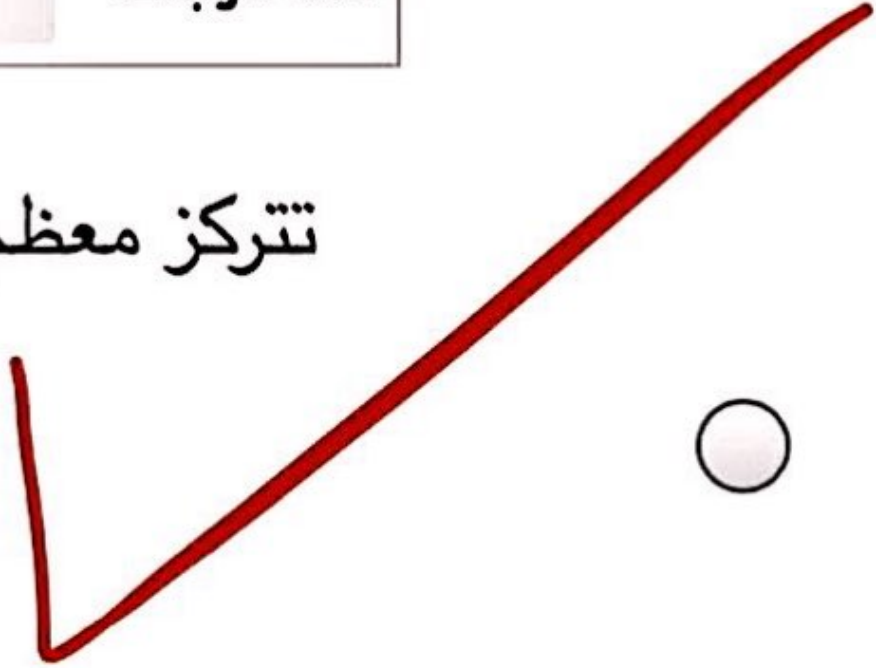


حفظ الإجابة

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.

0.5 درجات حفظ الإجابة

**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 (ثوانٍ).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 8 من 10

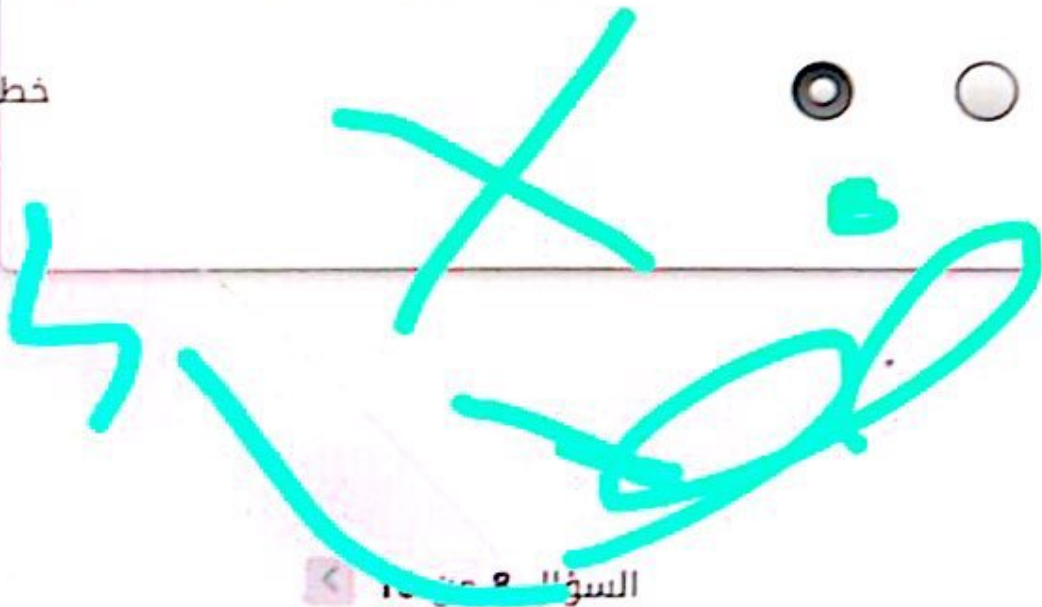
⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

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 إلكترونات أو أكثر فإنها تسمى أيوناً :

سالماً

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

⚠ يمنع 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.

دعاً

توان

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



السؤال 1 0.5 درجة من 0.5 درجة

عرف برونشيتد 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**

0.5 درجة من 0.5 درجة

## السؤال 4

يعتبر حمض الهيدروكلوريك  
(HCl) حمض ضعيف.

**خطأ**

---

0.5 درجة من 0.5 درجة

## السؤال 5

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

**خطأ**

---

0.5 درجة من 0.5 درجة

## السؤال 6

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

**0.01**

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

معادلة (قانون) ثابت الاتزان الكيميائي 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

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

صواب  خطأ

ن

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



مر اكتب هنا للبحث

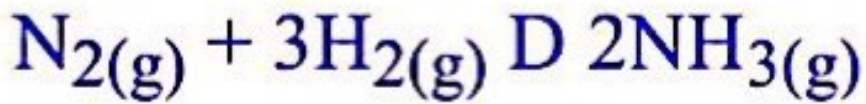






السؤال 9 0.5 درجة من 0.5 درجة

عند إضافة كمية من غاز  
النيتروجين إلى التفاعل التالي :



سيتجه التفاعل :

**من اليمين الى اليسار**

الوقت المتبقي: 17 دقائق, 03 ثانية (لوان).

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

صواب

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



مر اكتب هنا للبحث

في محلول قاعدي يكون تركيز  $\text{OH}^-$  أقل من  $1 \times 10^{-7}$

صواب  خطأ

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



اكتب هنا للبحث

عند زيادة الضغط يتجه التفاعل المتزن نحو عدد المولات الأكبر.

صواب  خطأ

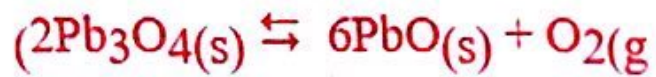
⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجركم تغييرات على هذه الإجابة.

ز



✍ اكتب هنا للبحث

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



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

10

9.5

3.16

9



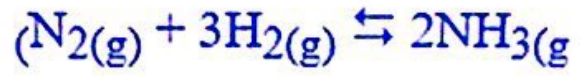
⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



اكتب هنا للبحث



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.

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



اكتب هنا للبحث

باقي أقل من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 05 دقائق. 58 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 9

عرف العالم ..... القاعدة بأنها المادة التي تذوب في الماء وتعطي أيون الهيدروكسيل  $\text{OH}^-$

ارهينيوس.

برونشتد و

لاوري.

لويس.

لا شيء مما

سبق.

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

أكتب هنا للبحث

السؤال 10

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

$2.75 \times 10^{-3}$

3



$1.78 \times 10^{-3}$

2

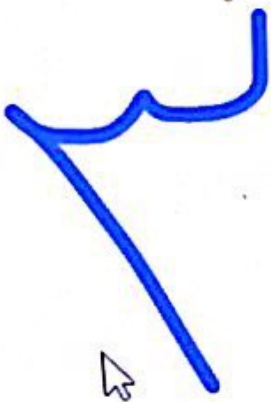


$1.78 \times 10^{-2}$

3



1.78



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.



⚠️ 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. <





حالة إكمال الأسئلة: ▾

يتمحور الاختبار حول الموضوع التالي إجراء تغييرات على

هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

قيمة  $pOH$  لمحلول به  $3.16 \times 10^{-7}$

$M$  تساوي :

7.5

6.5

7

3.16



## الرئيسية



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



بأقلى أقل من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 09 دقائق, 49 ثانية (ثوان).

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.

خطأ صواب خطأ

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.





الوقت المتبقي: 10 دقائق، 48 ثانية (توان).

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

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

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

خطأ

صواب

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



pdf واجب التفاضل



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.



واحد الغاضل.pdf



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

0.25

1.3

1.6-

1.6

الوقت المتبقي: 15 دقائق. 54 ثانية (ثوان).

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 التفاضل.pdf

الوقت المتبقي: 16 دقائق, 52 ثانية (ثوان).

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: 13 دقائق, 24 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 6

إذا أضيفت 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



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

$5.6 \times 10^{-3}$

$1.25 \times 10^{-}$

3



واجب المناضل.pdf

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.





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

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.



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

السؤال 8

$$pOH = -\log [OH^-]$$

صح

خطأ  صواب

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

تنشيط  
انتقل إلى الأعلى

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

حالة إكمال الأسئلة:

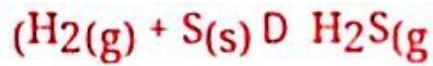
السؤال 8 من

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإ

0.5 درجات

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي :



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

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

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

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

السؤال 8 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

إذا أُضيفت مادة معينة إلى تفاعل  
حالة اتزان ، فإن التفاعل سيُتجه  
الاتجاه الذي :

يزيد من تركيز المادة المضافة.



يُثبت تركيز المادة المضافة.



يقلل من تركيز المادة المضافة.



لا شيء مما سبق.





حالة إكمال الأسئلة: ▾

يسمح للمستخدمين إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

معادلة ثابت الاتزان للتفاعل التالي



$$K_c = ([\text{PCl}_3] \times [\text{Cl}_2]) \div [\text{PCl}_5]$$

$$K_c = [\text{PCl}_3] \times [\text{Cl}_2]$$

$$K_c = ([\text{PCl}_3]^3 \times [\text{Cl}_2]^2) \div [\text{PCl}_5]^5$$

$$K_c = [\text{PCl}_5] \div ([\text{PCl}_3] \times [\text{Cl}_2])$$



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  
انتقل إلى

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 :

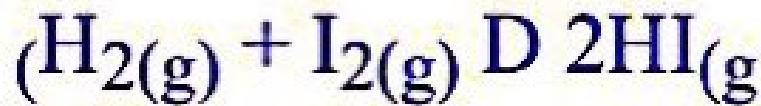
تركيز أيون الهيدروجين مسبقا بإشارة سالبة.

لوغاريثم تركيز أيون الهيدروكسيل مسبقا بإشارة سالبة.

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.

⚠️ ⏪ 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.

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

● صواب ● خطأ

صح

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





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 زوجا من الالكترونات.

المادة التي تكتسب البروتون.

المادة التي يمكن أن تساهم جزيئاتها بزواج من الالكترونات.

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

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.



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.

|||

○

>

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️

### السؤال 10

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

خطأ

صواب  خطأ

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️





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 ه  
 $1 \times 10^{-7} M$

صو  
صح





⚠️ ⏪ 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 ( $\text{OH}^-$ ).

المادة التي تذوب في الماء وتعطي أيون  
الهيدروجين ( $\text{H}^+$ ).

المادة التي يمكن أن تساهم جزيئاتها بزوج من  
الالكترونات.



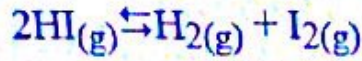


السؤال

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه 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.

1





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.

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️



السؤال 6 من 10

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

0.5 درجات حفظ الإجابة

التغير في المحتوى الحراري ( $\Delta H$ ) 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  
الموصول إلى إنترنت

EN ارتباطات

emachines



السؤال 9 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

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

خطأ

خطأ



السؤال 9 من 10 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



هذه الإجابة.



السؤال 10 من 10

أنت تريد إرسال إجمال هذا السؤال

0.5 درجات

تركيز أيونات الهيدروجين لمحال فيه  $\text{pH} = 4.5$  يساوي :

$3.16 \times 10^{-5}$

$4.5 \times 10^{-3}$

$3.16 \times 10^3$

4.5

iPhone 6S Plus  
الوصول إلى الإنترنت

اتصالات

emachines

تجميعات..

كوزير الاول للكيمياء



أسأل الله ان يوفق الجميع...❤️❤️



مراجعة تقديم الاختبار: quiz 1  
0.5 درجة من 0.5 درجة



تتكون المركبات من نوع واحد من  
الذرات.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

العدد الذري يساوي عدد النيوترونات في  
الذرة.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

تتركز معظم كتلة الذرة في النواة.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

الوحدة الأساسية في النظام الدولي  
للوحدات للكتلة هي الجرام.

مو متأكد من ذا

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

المادة هي كل ما يشغل حيزا من الفراغ  
وله كتله.



0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 6

عدد الكتلة لذرة الأكسجين  $^{16}_8\text{O}$ :

16

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 7

النيوترونات هي جسيمات:

متعادلة الشحنة

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

عدد الإلكترونات في الأيون

 $^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$ : $12 - 2 = 10$ 

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 9

هي كل ما يشغل حيزا من الفراغ وله

كتلة :  
المادة

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 10

عدد الإلكترونات في الأيون

 $^{55}_{25}\text{Mn}^{5+}$ : $25 - 5 = 20$



0.5 درجة من 0.5 درجة

### السؤال 1

لا يمكن فصل مكونات المخلوط

خطأ بالطرق الفيزيائية.

خطأ

0.5 درجة من 0.5 درجة

### السؤال 2

يتجمد الماء عند درجة حرارة صفر كلفن.

خطأ يتجمد عند 273

0.5 درجة من 0.5 درجة

### السؤال 3

المذيب هو المادة الموجودة بكمية

كبيرة في المحلول.

صحيح

0.5 درجة من 0.5 درجة

4 11 11

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

المللي (Milli) أصغر من السنطي  
(Centi).

صح



وجدان @مجموعه (31)(32) ❤️ .  
مرفت

تصبح الذرة أيون إذا حدث أو

اكتسبت بروتونات.

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 8

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

صح

0.5 درجة من

السؤال 9

تتكون العناصر من جسيمات  
صغيرة تسمى الذرات.

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

## السؤال 7

تصبح الذرة أيونا إذا فقدت أو اكتسبت بروتونات.

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

## السؤال 8

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

صح

0.5 درجة من

## السؤال 9

تتكون العناصر من جسيمات صغيرة تسمى الذرات.

صح

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 4

العدد الذري لذرة الكلور  $^{35}_{17}\text{Cl}$

:

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 5

عندما **تكتسب** الذرة المتعادلة

إلكترونات أو أكثر فإنها تسمى

أيوناً :

سالب

0 درجة من 0.5 درجة

السؤال 6

المذيب هو المادة الموجودة بكمية

كبيرة في المحلول.

صح



البروتونات هي جسيمات تحمل

شحنة :

موجبه

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 2

تتركز كتلة الذرة في :

النواة

0.5 درجة من 0.5 درجة

السؤال 3

العلاقة بين درجة الحرارة  
بمقياس الدرجة المطلقة  
(كلفن) والمقياس المئوي هي

$$T(k) = c + 273$$

0 درجة من 0.5 درجة

سؤال 9

عدد الإلكترونات في الأيون



$$12 - 2 = 10$$

مجموع عدد البروتونات والنيوترونات

عدد الكتلة لذرة ما هو :

0.5 درجة من 0.5 درجة

## السؤال 7

واحد جيجابايت (Giga) يساوي :

1000 ميغا بايت

0.5 درجة من 0.5 درجة

## السؤال 8

عدد النيوترونات في ذرة البروم :

نطرح القانون:  $n = z - A$ .



$$n = 79 - 35 = 44$$

شحنه موجبہ يفقد

## السؤال 9

$$10 = 2 - 12$$

عدد الإلكترونات في الايون



السؤال 4 0.5 درجة من 0.5 درجة

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

صحيح

السؤال 5 0.5 درجة من 0.5 درجة

النيوترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

خطأ متعادله

السؤال 6 303-273-30 نطرح

303 كلفن تعادل :



إجراء الاختبار: quiz 1



الوقت المتبقي: 13 دقائق, 32 ثانية (ثوان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 5 من 10 &lt;

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء

تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

0.5 درجات

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

سؤال 8

عدد الإلكترونات في الأيون  $^{31}_{15}\text{P}^{3-}$  :

12

18

15

16

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



الأسئلة:

ع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

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

الـاخـير

29

53

64

35

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

الوقت المتبقي: 18 دقائق. 32 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

صواب  خطأ

خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



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  
لا يسمح هذا الاختبار بالردوع. يحظر إجراء تغييرات على الإجابة بعد

الوقت المتبقي: 13 دقائق، 12 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 3

يعني الماء عند درجة حرارة 373 كلفن.

صواب خطأ

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

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. لا يسمح هذا الاختبار بالردوع. يحظر إجراء تغييرات على الإجابة بعد الت

الوقت المتبقي: 12 دقائق، 26 ثانية (لوان).

حالة إكمال الأسئلة:

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

#### السؤال 4

تتكون نواة العنصر من البروتونات والإلكترونات.

- صواب
- خطأ

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



١٠٠٠ كيلوبايت

السؤال 6 واحد ميجابايت (Mega) يساوي :

كلفن

السؤال 7 الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات لدرجة الحرارة هي :

تراب وماء

السؤال 8 من أمثلة المخلوط غير المتجانس :

٢٢٧ C

السؤال 9 500 كلفن تعادل :

السكر

السؤال 10 السكر في محلول السكر في الماء هو :




السؤال 1	خطأ	يكتب عدد 4200 لثقل رمز العنصر.
السؤال 2	خطأ	المخروط غير المتجانس يسمى بالمخروط.
السؤال 3	خطأ	يحدد الماء كالمركبة جزيءا صغيرا.
السؤال 4	خطأ	عدد بروج ستاتين مع بعضها ينتج البراكيد.
السؤال 5	خطأ	تتكون البراكيد من اتحاد غير المتجانس.

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

السؤال 1

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات لكمية المادة هي :

- المول. 
- الجرام.
- الرطل.
- الكيلوجرام.

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

الآن

واتساب



. @مجموعه (31)(32) .  
والنظري الاسبوع مو ذا الي بعده يوم الثلاثاء

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

السؤال 3

واحد جيجابايت (Giga) يساوي :

- 100 ميجابايت.
- 1000 ميجابايت.
- 500 ميجابايت.
- مليون ميجابايت.

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

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

#### السؤال 4

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

0.01 متر.

0.001 متر.

1 متر.

10 متر.

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

حالة إكمال الأسئلة:

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

السؤال 6

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 7

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

صواب  خطأ

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



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

### السؤال 8

المخلوط غير المتجانس يسمى بالمحلول.

صواب  خطأ

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

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️ ↩️

### السؤال 10

الإلكترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

صواب  خطأ

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم. ⚠️ ↩️

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

### السؤال 1

في الذرة متعادلة الشحنة : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

● صواب ● خطأ

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

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

## السؤال 2

الجسيم الذي يجعل النواة ذات شحنة كهربائية هو البروتون.

صواب  خطأ

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

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

### السؤال 3

النيترون جسيم يحمل شحنة سالبة.

صواب  خطأ

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه

الآن

واتساب



@ T مجموعه (31)(32) .  
خل نحاول ونكلم عهود تكلم لنا دكتورة المهارات

السؤال 7

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

79

35

44

114



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي



Results Displayed All Answers, Submitted Answers, Correct Answers

### Question 1

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

Selected Answer:  35

Answers:  29

53

64

35

### Question 2

C عدد النيوترونات في ذرة الكربون  $^{12}_6$  :

Selected Answer:  6

Answers:  6

18

12

24

### Question 3

DELL



### Question 3

: من الأجزاء التي تستخدم مع الوحدات ويمدوي (Nano) النانو

Selected Answer:   $10^{-9}$

Answers:   $10^9$

$10^6$

$10^{-6}$

$10^{-9}$

### Question 4

: تيملوي (Kilo) كيلو متر 5

Selected Answer:  5000 متر

Answers:  مليون متر 5

500 متر

5000 متر

50 متر

### Question 5

### Question 5

: عندما نكتب الذرة المتعادلة إلكترونات أو أكثر فإنها تسمى أيوناً

Selected Answer:  مائلاً

Answers:  موجداً

متعادلاً

مائلاً

خائلاً

### Question 6

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات لدرجة الحرارة هي الكلفن.

Selected Answer:  True

Answers:  True

False

### Question 7

المخلوط غير المتجانس يسمى بالمحلول.

Selected Answer:  False

Answers:  True

False

### Question 8

في الأيون الموجب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

Selected Answer:  False

Answers:  True

False

### Question 9

لا يمكن فصل مكونات المخلوط بالطرق الفيزيائية.

Selected Answer:  False

Answers:  True

False

### Question 10

المذيب هو المادة الموجودة بكمية كبيرة في المحلول.

Selected Answer:  True

Answers:  True

False

Sunday, Jumādā'ath-Thāniya 15, 1441 11:03:04 PM AST

DELL

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

سؤال 10

تصبح الذرة أيونا إذا فقدت أو اكتسبت بروتونات.

خطأ  صواب

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

الآن

واتساب



. @مجموعه (31)(32) ❤️

كلمناها وقت الكلاس قالت باقي عندك اسبوع يمديكم تذاكروا ٤ مواد مش ثنين بس

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرا

سؤال 9

يغلي الماء عند درجة حرارة 373 كلفن.

صواب  خطأ



⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

## السؤال 8

عدد الكتلة يساوي عدد البروتونات والنيوترونات.

صواب  خطأ

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإ

سؤال 7

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات للزمن هي الثانية.

صواب  خطأ

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإ



⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على

## السؤال 6

لا تحمل نواة العنصر شحنة كهربائية.

خطأ  صواب

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على



الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات لدرجة الحرارة هي

الشمعة.

الامبير.

الدرجة المئوية.

الكلفن.

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



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 4

عدد الإلكترونات في الأيون :  $^{31}_{15}\text{P}^{3-}$

12

18

15

16

لسؤال 3

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

سالباً.

موجباً.

متعادلاً.

خاملاً.

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





السؤال 2

الوحدة الأساسية في النظام الدولي للوحدات **للطول** هي :

البوصة.

السنتي متر.

المتر.

الكيلو متر.

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

يحسب عدد النيوترونات في الذرة بأحد العلاقات التالية :

$n=A+Z$

$n=Z-p$

$n=A-Z$

$n=Z+e$

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



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

#### السؤال 4

في الأيون السالب : عدد الإلكترونات = العدد الذري.

صواب  خطأ