

مراجعة الروابط والتفاعلات الكيميائية

مراجعة نهائية 3 (نسخة)

...

النقط: 42/44

* 1. كلما ابتعد مستوى الطاقة عن النواة ازداد عدد الالكترونات التي يمكن ان يتسع لها *

ص

خطأ

* 2. تبدأ الدورة الثانية بعنصر الليثيوم الذي يحتوي على 3 الكترونات وتنتهي بعنصر النيون *

ص

خطأ

* 3. الغازات النبيلة عناصر مستقرة لأن مستوى الطاقة الخارجي غير مكتمل *

ص

خطأ

4. البوتاسيوم -الليثيوم -الصوديوم لها الكترون واحد في مستوى طاقته الخارجي مما يدل على انه في المجموعة * 14 (1/1 نقطة)

صحيحة

خطأ

5. يبين التمثيل النقطي للإلكترونات عدد الإلكترونات في المستوى الخارجي فقط * (1/1 نقطة)

صحيحة

خطأ

6. القوى التي تربط ذرتين احدهما مع الأخرى * (1/1 نقطة)

روابط فيزيائية

روابط حيوية

روابط كيميائية

قوى فاندرفال

7. تقع النواة في مركز الذرة * (1/1 نقطة)

صحيحة

خطأ

8. توجد البروتونات في منطقة تسمى السحابة الإلكترونية * (1/1 نقطة)

صحيحة

خطأ

* 9. يتسع كل مستوى طاقة لعدد محدد من الالكترونات
 1/1 نقطة

صحي

خطأ

* 10. يقل عدد الالكترونات في ذرات العناصر الكترونا واحدا كلما اتجهنا من اليسار الى اليمين
 في الدورة *
 1/1 نقطة

صحي

خطأ

* 11. تسمى الرابطة الكيميائية التي تنشأ بين ذرات العناصر اللافلزية من خلال التشارك
 بالالكترونات *
 1/1 نقطة

الرابطة الفلزية

الرابطة الايونية

الرابطة التساهمية

* 12. مركب HCl.
 1/1 نقطة

تساهمي قطبي

تساهمي غير قطبي

فلزي

ايوني

* 13. أي مما يلي يعد جزئاً تساهمياً *
1/1 نقطة

CL2

Na

Ne

AL

* 14. مارق المجموعة التي لعناصرها مستويات طاقة خارجية مستقرة *
1/1 نقطة

1

13

16

18

* 15. أي مما يلي يصف ما يمثله CL- *
1/1 نقطة

مركب ايوني

جزيء قطبي

ايون سالب

ايون موجب

* 16. أي المركبات التالية غير ايوني *
1/1 نقطة

NaF

LiCL

CO

* 17. اي مما يلي ليس صحيحا فيما يتعلق بجزيء H₂O *

(1/1 نقطة)

يحوي ذرتين هيدروجين

يحوي ذرة اكسجين

مركب تساهمي قطبي

مركب ايوني

* 18. ما الذي يحدث للإلكترونات عند تكوين الرابطة التساهمية القطبية *

(1/1 نقطة)

تفقد

تكتسب

تتشارك فيها الذرات بشكل متساو (متجانس)

تتشارك فيها الذرات بشكل غير متساو (غير متجانس)

* 19. ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية *

(1/1 نقطة)

ايونات

املاح

جزيئات

احماض

* 20. ما الذي يدل عليه رقم 2 الموجود في الصيغة الكيميائية CO₂ *

(1/1 نقطة)

ايوني اكسجين

جزيئي CO₂

ذرتي O₂

مركبي CO₂

* 21. لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب اضافة *

(1/1 نقطة)

عامل محفز

عامل مثبط

مواد متفاعلة

مواد ناتجة

مجموعة التعليم السعودي

T.me/Saudi_Education

* 22. اي مما يلي يعد تغير كيميائي *

(1/1 نقطة)

تمزيق الورق

تحول الشمع السائل الى صلب

كسر بيضة نيئة

تكون راسب من الصابون

* 23. اي مما يلي قد يبطء سرعة التفاعل الكيميائي *

(1/1 نقطة)

زيادة درجة الحرارة

تقليل تركيز المواد المتفاعلة

زيادة تركيز المواد المتفاعلة

اضافة عامل محفز

* 24. اي مما يلي يصف العامل المحفز (1/1 نقطة)

هو من المواد المتفاعلة

يسرع التفاعل الكيميائي

هو من المواد الناتجة

يمكن استخدامه بدلاً من المثبتات

* 25. اي مما يلي لا يعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي (1/1 نقطة)

تحول طعم الحليب إلى طعم مر

تكاثف بخار الماء على زجاج النافذة

تصاعد رائحة قوية من البيض المكسور

تحول لون شريحة البطاطس إلى اللون الغامق

* 26. اي الجمل التالية لا تعبر عن قانون حفظ الكتلة (1/1 نقطة)

كتلة المواد الناتجة يجب ان تساوي كتلة المواد المتفاعلة

ذرات العنصر الواحد في المتفاعلات تساوي ذرات العنصر نفسه في النواتج

ينتج عن التفاعل انواع جديدة من الذرات

الذرات لاتفقد ولكن يعاد ترتيبها

* 27. المعادلة الكيميائية الموزونة يجب ان تحوي اعداداً متساوية في كلا الطرفين من (1/1 نقطة)

الذرات

المواد المتفاعلة

الجزيئات المركبات

28. اي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل *

(1/1 نقطة)

 موازنة المعادلة مساحة السطح الحرارة التركيز

29. مانع الرابطة التي تربط بين ذرات جزيء غاز النيتروجين N₂ *

(1/1 نقطة)

 ايونية احادية ثنائية ثلاثية

30. مانع الرابطة التي تربط بين عناصر مركب كلوريد الماغنيسيوم *

(1/1 نقطة)

 ايونية فلزية قطبية تساهمية

31. ما اكبر عدد من الالكترونات يمكن ان يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة *

(1/1 نقطة)

8 16 ✓ 18 24

* 32. مالمصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل * **1/1 نقطة**

عامل محفز سرعة التفاعل ✓ طاقة التنشيط الانزيمات 

* 33. ما أهمية المثبّطات في التفاعل الكيميائي * **0/1 نقطة**

تقلل من فترة صلاحية الطعام تزيد من مساحة السطح ✓ تقلل من سرعة التفاعل الكيميائي تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي

* 34. التفاعل طاقة $A+B = AB+$ يعد تفاعل طارد للطاقة * **1/1 نقطة**

✓ صح خطأ

* 35. تفاعلات الاحتراق جميعها ماصة للحرارة *
(1/1 نقطة)

صح

خطأ

* 36. تكون تصادمات الجزيئات في درجات الحرارة المرتفعة أكثر منها في درجات الحرارة
المنخفضة *
(1/1 نقطة)

صح

خطأ

* 37. التفاعل الماصل للحرارة هو تفاعل تتحرر خلاله الطاقة *
(1/1 نقطة)

صح

خطأ

* 38. أي مما يأتي لا يمكن معرفة عمره باستخدام التاريخ الكربوني - 14 *
(1/1 نقطة)

الادوات الصخرية

وعاء خشبي

شظايا عظم

بقايا نباتات

* 39. مما تكون جميع المواد *
(1/1 نقطة)

ؤرات

الرمل اشعة الشمس سبائك معدنية

40. اي مما يلي لا يعد من خصائص الفلزات *
1/1 نقطة

 رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء لها لمعان قابلة للطرق قابلة للسحب والتشكيل

41. تصنف الكثير من من العناصر الاساسية ومنها -النيتروجين والاكسجين والكربون - ضمن
* مجموعة
1/1 نقطة

 الالفلزات اشباه الفلزات العازات النبيلة الفلزات

42. اي مما يلي يعد تغيرا كيميائيا *
1/1 نقطة

 تمزيق الورقة تبخير الماء كسر بيضة نيئة احتراق الورقة

* 43. أي العبارات التالية المتعلقة بالجدول الدوري صحيحة *
✓ العناصر التي خصائص متشابهه تقع في المجموعة نفسها

تم ترتيب العناصر حسب زمن اكتشافها

توجد جميع العناصر طبيعيا على الارض

رتبت العناصر على حسب رأي مندليف

* 44. السؤال *
✓ (1/- نقطة)

الخيار 1

الخيار 2

الرجوع إلى صفحة شكرآ لك

يتم إنشاء هذا المحتوى بواسطة مالك النموذج. سيتم إرسال البيانات التي ترسلها إلى مالك النموذج. Microsoft غير مسؤولة عن ممارسات الأمان والخصوصية لعملائها، بما في ذلك ممارسات مالك هذا النموذج. لا تفصح أبداً عن كلمة مرورك.

يتم التشغيل بواسطة Microsoft Forms | [الخصوصية وملفات تعريف الارتباط](#) | [شروط الاستخدام](#)

مجموعة التعليم السعودي

T.me/Saudi_Education