منصة يَلو
التعليمية

تجميعات يَلو للكيمياء

2026

- أشمل وأدق التجميعات في التحصيلي
- مرتب ومصنف حسب الأهمية والسنوات
- مشروح بالكامل من أفضل المعلمين

هذه مجرد عينة من كتاب تجميعات يلو 26 ، للحصول على الكتب كاملة يمكنك الاشتراك من خلال الرابط:
https://yellowqt.com/ar/xvDVKAY

+966 55 260 7852

yellowqt_sa

مقدمة ودلالات التجميع

• بسم الله الرحمن الرحيم

نقدم لكم هذا الكتاب الذي يشمل جميع تجميعات التحصيلي منقحة ومدققة ومُرتبة بحسب مواضيع وأفكار التأسيس ومصنفة بحسب تكرار الأسئلة في السنوات الأخيرة، والذي يُغنيك عن جميع التجميعات الأخرى بفضل الله.

دلالة سنة السؤال

تدل على سنة آخر اختبار تحصيلي ورد/تكرر فيها هذا السؤال.

1	نص السؤال			
2025				
تجميعات يَلو ★★★	أ	الخيار الأول	ب	الخيار الثاني
	ج	الخيار الثالث	د	الخيار الرابع

(وضعنا على عدد من الأسئلة في مكان سنة السؤال «--» ويدل هذا على عدم تحديد سنة ورود السؤال بدقة)

ولكل درس يوجد هناك قسمان...

القسم الأول

(يحتوي القسم الأول على أسئلة الـ 3 نجوم، مرتبة بحسب مواضيع وأفكار الدرس).

أسئلة الـ 3 نجوم ★★★

هي الأسئلة التي وردت في آخر خمسة سنوات في التحصيلي (من 2021 حتى 2025)، مثال:

1	نص السؤال			
2025				
تجميعات يَلو ★★★	أ	الخيار الأول	ب	الخيار الثاني
	ج	الخيار الثالث	د	الخيار الرابع

القسم الثاني

(يحتوي القسم الثاني على أسئلة النجمتين، مرتبة بحسب مواضيع وأفكار الدرس).

أسئلة النجمتين ★★

هي الأسئلة التي وردت قبل سنة 2021 ، والأسئلة التي لم يُحدد بدقة سنة ورودها، مثال:

1	نص السؤال			
2020				
تجميعات يَلو ★★	أ	الخيار الأول	ب	الخيار الثاني
	ج	الخيار الثالث	د	الخيار الرابع

جميع أسئلة التجميعات هي أسئلة تجميعات حقيقية وقد تتكرر في أي اختبار تحصيلي لذا ننصح بمذاكرة كلا القسمين وعدم الاكتفاء بمذاكرة القسم الأول، حتى تضمن المئوية بمشيئة الله.

• طريقة المذاكرة

يتم مذاكرة القسم الأول بعد الانتهاء من تأسيس الدرس مباشرةً، ويتم مذاكرة القسم الثاني بعد الانتهاء من المادة كمراجعة بالتوازي مع مذاكرتك لتأسيس مادة أخرى (ولا تشاهد شرح التجميع إلا للأسئلة التي تستوقفك).

• تنويه

تم بذل مجهود كبير لإخراج هذا الكتاب بشكل يليق بطلابنا الأعزاء، لذا نرجو تقدير جهودنا ومُراقبة الله أولًا، حيثُ أننا **لا نحلل ولا نسمح** بنشر الكتاب أو أجزاء منه أو مذاكرته دون لغير المشتركين.

فهرس تجميعات الكيمياء

اضغط على العنوان للانتقال للدرس، واضغط على العنوان من داخل الدرس للانتقال للفهرس

أولى ثانوي

كيمياء 1	رقم الصفحة
1. مقدمة في علم الكيمياء	5
2. الخواص والتغيرات والمخاليط	8
3. تركيب الذرة	12
4. العنصر والمركب والتفاعلات الكيميائية	16
5. الحسابات الكيميائية	20

ثاني ثانوي

كيمياء 2	رقم الصفحة
6. الضوء والكم والذرة ومستوياتها	26
7. التوزيع الالكتروني	31
8. الجدول الدوري الحديث	34
9. تصنيف العناصر وتدرج خواصها	36
10. الروابط والمركبات الأيونية	41
11. الرابطة الفلزية والتساهمية	45
12. تراكيب لويس وأشكال الجزيئات	48
13. الكهروسالبية والقوى بين الجزيئات	50

هذه مجرد عينة من كتاب تجميعات يلو 26 ، للحصول على الكتب كاملة يمكنك الاشتراك من خلال الرابط:
https://yellowqt.com/ar/xvDVKAY

كيمياء 3	رقم الصفحة
14. المادة الغازية	55
15. المواد السائلة والصلبة	57
16. تغيرات الحالة الفيزيائية	60
17. الطاقة والكيمياء الحرارية	63
18. سرعة التفاعلات الكيميائية	66
19. الاتزان الكيميائي	71

كيمياء 4	رقم الصفحة
20. الهيدروكربونات	77
21. متشكلات الهيدروكربونات	84
22. مشتقات الهيدروكربونات	87
23. تفاعلات المشتقات	96
24. البوليمرات	99
25. الكيمياء الحيوية	101
26. قوانين وحسابات الغازات	106

ثالث ثانوي

27. المخاليط وتركيز المحلول	112
28. الذوبان والخواص الجامعة للمحاليل	115
29. الأحماض والقواعد	118
30. الأكسدة والاختزال	126
31. الكيمياء الكهربائية	129
32. البطاريات والتحليل الكهربائي	132

منصة يَلو
التعليمية

تجميعات كيمياء 1

تذكر دائماً أن رحلتك نحو المعرفة قد تبدو طويلة، لكنها تمثل تقدمًا حقيقيًا. في كل يوم، أنت تقترب خطوة من أهدافك، فاستمتع بهذه الرحلة واعلم أن إنجازاتك تنتظرك في نهاية الطريق.

تنبيه: تم بذل مجهود كبير لإخراج الملف بشكل يليق بطلابنا الأعزاء، لذا نرجو تقدير جهودنا ومُراقبة الله أولًا، حيثُ أننا **لا نحلل ولا نسمح** بنشر الملف أو أجزاء منه أو **مذاكرته دون شرائه**، ويحق للمنصة اتخاذ الاجراءات القانونية اللازمة إذا اتضح خلاف ذلك كون الملفات محمية بنظام الملكية الفكرية السعودية.

(علمًا أنه **لا مانع** من مشاركة صورة سؤال للاستفسار والسؤال عنه أو شرحه وما شابه)

شارك إنجازك بصورة ومنشننا

yellowqt_sa

+966 55 260 7852

مقدمة في علم الكيمياء

القسم الأول

مقدمة للكيمياء وفروعها

1 | 2024 | تجميعات يَلو
فرع الكيمياء الذي يقوم بدراسة المركبات التي تحتوي على الكربون؟
أ الكيمياء التحليلية | ب الكيمياء العضوية | ج الكيمياء الذرية | د الكيمياء الفيزيائية

2 | 2023 | تجميعات يَلو
أحد فروع علم الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في البيئة:
أ الكيمياء الحيوية | ب الكيمياء البيئية | ج الكيمياء العضوية | د الكيمياء الفيزيائية

3 | 2025 | تجميعات يَلو
فرع الكيمياء الذي يهتم بدراسة النظائر والروابط والتركيب الإلكتروني:
أ الكيمياء الذرية | ب الكيمياء الحيوية | ج الكيمياء العضوية | د الكيمياء التحليلية

4 | 2023 | تجميعات يَلو
ما هو قسم الكيمياء الذي يختص بدراسة المادة والخصائص الحيوية للمخلوقات الحية؟
أ الكيمياء الحيوية | ب الكيمياء الفيزيائية | ج الكيمياء التحليلية | د الكيمياء الذرية

5 | 2023 | تجميع يَلو
فرع من فروع الكيمياء يدرس المواد و تفاعلاتها وخصائصها
أ الذرية | ب الفيزيائية | ج الحيوية | د النووية

6 | 2023 | تجميعات يَلو
فرع الكيمياء الذي يقوم بدراسة التلوث:
أ الكيمياء التحليلية | ب الكيمياء العضوية | ج الكيمياء البيئية | د الكيمياء الذرية

7 | 2021 | تجميع يَلو
دراسة الروابط وأشكال المدارات والتركيب الالكتروني تتبع فرع الكيمياء
أ الفيزيائية | ب الذرية | ج الحيوية | د العضوية

طبقة الاوزون

8 | 2025 | تجميعات يَلو
غاز الأوزون O_3 يوجد في الهواء ضمن طبقة تسمى
أ الستراتوسفير | ب التروبوسفير | ج الميزوسفير | د الثيرموسفير

9 | 2021 | تجميع يَلو
عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن 6 ذرات أكسجين
أ 2 | ب 1 | ج 4 | د 3

10 | 2021 | تجميع يَلو
عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن 12 ذرة أكسجين
أ 3 | ب 4 | ج 2 | د 6

11 | 2024 | تجميع يَلو
تمكن من قياس كمية الأوزون
أ رذرفورد | ب كروكس | ج دوبسون | د مليكان

12 | 2022 | تجميع يَلو
تمكن العالم دوبسون من قياس المعدل الطبيعي لكمية الأوزون وهي
أ 150 DU | ب 300 DU | ج 400 DU | د 600 DU

13 | 2025 | تجميعات يَلو
الاشعة الضارة التي تمتصها طبقة (او غاز الأوزون) هي
أ الأشعة السينية | ب فوق البنفسجية | ج تحت الحمراء | د الضوء المرئي

14 | 2025 | تجميعات يَلو
ما سبب التناقص في طبقة الأوزون في الهواء الجوي؟
أ مركبات الكلوروفلوروكربون | ب الاكسجين | ج الأشعة فوق البنفسجية | د ثاني أكسيد الكربون

15 | 2025 | تجميع يَلو
الكلوروفلوروكربون مكون من
أ Cl-F-C | ب Cl – F - Ca | ج Cl – F - O | د Cl – F - Cr

مفاهيم أساسية في الكيمياء

16 | 2023 | تجميع يَلو
أي التالي يمثل مقياساً لكمية المادة فقط؟
أ الحجم | ب الكتلة | ج الكثافة | د الوزن

17 | 2024 | تجميع يَلو
أي الآتي لا يصنف مادة حسب التعريف العلمي للمادة؟
أ الماء | ب الهواء | ج الحرارة | د التراب

18 | 2024 | تجميع يَلو
أي الخيارات التالية تعتبر مادة
أ الضوء | ب الموجات | ج الحرارة | د الدخان

الطريقة العلمية

19 | 2025 | تجميعات يَلو
علاقة في الطبيعة مدعومة بعدد من الأدلة والتجارب:
أ البحث النظري | ب البحث التطبيقي | ج النظرية | د القانون العلمي

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
ب	ب	أ	أ	ب	ج	ب	أ	أ	ب

11	12	13	14	15	16	17	18	19
ج	ب	ب	أ	أ	ب	ج	د	د

20 | 2021 | تجميعات يَلو
في البحث العلمي , أي خطوات الطريقة العلمية الاتية يقوم بها احد العلماء عندما يلاحظ ظاهرة جديدة في الطبيعة ؟

أ	صياغة فرضية	ب	الاستنتاج
ج	تحليل النتائج	د	اختبار النتائج

21 | 2024 | تجميع يَلو
لكي نثبت الفرضية نحتاج إلى:

أ	التجريب	ب	الملاحظة	ج	التحليل	د	الاستنتاج

22 | 2024 | تجميعات يَلو
جملة (الكتلة لا تفنى ولا تستحدث اثناء التفاعل الكيميائي إلا بقدرة الله تعالى) عبارة عن

أ	نظرية	ب	فرضية
ج	قانون علمي	د	ملاحظة

23 | 2024 | تجميعات يَلو
ذوبان الملح في الماء الساخن أسرع من الماء البارد، درجة الحرارة تعتبر؟

أ	عامل مستقل	ب	التابع
ج	تجربة	د	الضابط

24 | 2025 | تجميع يَلو
في تجربة قياس ذوبان الملح في درجات حرارة مختلفة، تعد درجة الحرارة عامل...

أ	تابع	ب	مستقل	ج	ضابط	د	ثابت

أنواع البيانات والأبحاث العلمية

25 | 2021 | تجميعات يَلو
أي التالي يعتبر من الخواص النوعية للمادة؟

أ	الحجم	ب	السرعة
ج	الطول	د	اللون

26 | 2021 | تجميعات يَلو
أي البيانات الآتية نوعية؟

أ	عدد الطلاب	ب	سعة الإناء
ج	درجة الحرارة	د	لون الإناء

27 | 2024 | تجميع يَلو
الصفة الكمية لورقة الإجابة بين يديك ...

أ	لونها	ب	مقاسها	ج	ملمسها	د	رائحتها

28 | 2025 | تجميعات يَلو
الصفة الكمية لورقة الإجابة بين يديك ..

أ	لونها	ب	طولها
ج	ملمسها	د	رائحتها

29 | 2024 | تجميعات يَلو
أي البيانات الآتية نوعية؟

أ	عدد الطلاب	ب	سعة الإناء
ج	درجة الحرارة	د	حب الذات

30 | 2023 | تجميعات يَلو
أي التالي يمثل خاصية كمية؟

أ	يذوب الملح في الماء الساخن	ب	تركيز المحلول 1mol/L
ج	الصوديوم مادة كاوية للجلد	د	تحوي السحب كمية من الأمطار

31 | 2023 | تجميعات يَلو
أي الخواص الآتية كمية؟

أ	الماء عديم اللون	ب	الليمون طعمه حامض
ج	الألعاب النارية ملونة	د	الدورق الزجاجي حجمه 50ml

32 | 2025 | تجميعات يَلو
بحث يجرى لحل مشكلة محددة ..

أ	البحث النظري	ب	البحث الفلسفي
ج	البحث الوصفي	د	البحث التطبيقي

33 | 2024 | تجميع يَلو
العالم الذي اكتشف البنسلين ..

أ	جوليان هيل	ب	الكسندر فلمنج	ج	لويس	د	مندل

هذه مجرد عينة من كتاب تجميعات يلو 26 ، للحصول على الكتب كاملة يمكنك الاشتراك من خلال الرابط:
https://yellowqt.com/ar/xvDVKAY

20	21	22	23	24	25	26
أ	أ	ج	أ	ب	د	د
27	28	29	30	31	32	33
ب	ب	د	ب	د	د	ب

القسم الثاني

مقدمة للكيمياء وفروعها

34 --
فرع الكيمياء الذي يقوم بدراسة أنواع المواد ومكوناتها
أ الكيمياء الذرية | ب الكيمياء الحيوية
ج الكيمياء العضوية | د الكيمياء التحليلية

35 --
علم يقوم بدراسة نظريات تركيب المادة ..
أ الكيمياء التحليلية | ب الكيمياء الذرية
ج الكيمياء الفيزيائية | د الكيمياء النووية

36 --
أحد فروع الكيمياء والذي يهتم بالتفاعلات داخل المخلوقات الحية:
أ الكيمياء الحيوية | ب الكيمياء الذرية
ج الكيمياء العضوية | د الكيمياء الفيزيائية

37 --
ما هي الكيمياء المهتمة بصناعة البلاستيك؟
أ الكيمياء العضوية | ب الكيمياء التحليلية
ج الكيمياء اللاعضوية | د الكيمياء النووية

طبقة الاوزون

38 ---
ما عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن 18 ذرة أكسجين؟
أ 2 | ب 3 | ج 6 | د 9

39 --
أي التالي يعد الأكثر خطورة على الغلاف الجوي؟
أ النيتروجين | ب الكلوروفلوروكربون
ج أول أكسيد الكربون | د ثاني أكسيد الكربون

مفاهيم أساسية في الكيمياء

40 2020
أي التالي ليس من قواعد السلامة في المختبر؟
أ المعطف | ب القفازات
ج لبس نظارات الأمان | د لبس العدسات اللاصقة

41 --
إذا كانت كتلتك على سطح الأرض 40 kg ، فكم كتلتك على سطح القمر؟
أ 392 N | ب 392 kg
ج 40 N | د 40 kg

42 --
أي الآتي يُعد مادة؟
أ الضوء | ب الحرارة | ج الصوت | د الهواء

43 --
أي الآتي لا يُعد مادة؟
أ الضوء | ب الهواء | ج الورق | د التراب

الطريقة العلمية

44 --
أي الخطوات الآتية نبدأ بها الدراسة العلمية؟
أ الفرضية | ب الملاحظة | ج الاستنتاج | د نشر النتائج

45 --
يتفاعل الصوديوم بشدة مع الماء لإنتاج لهب ويتصاعد غاز H_2 هذه الجملة عبارة عن:
أ تجربة | ب استنتاج | ج ملاحظة | د فرضية

46 --
تفسير علمي لظاهرة بناء على مشاهدات واستقصاءات مع مرور الزمن:
أ نظرية علمية | ب قانون علمي
ج فرضية علمية | د حقيقة علمية

47 --
أولى خطوات الطريقة العلمية:
أ الفرضية | ب التجربة
ج طرح الأسئلة | د الاستنتاج

48 --
تفسير قابل للاختبار
أ الفرضية | ب النظرية
ج القانون العلمي | د المبدا

49 --
أي من الآتي يعد الترتيب الصحيح لخطوات الطريقة العلمية؟
أ ملاحظة، وضع أسئلة، فرضية، تجربة، استنتاج
ب وضع أسئلة، ملاحظة، فرضية، تجربة، استنتاج
ج ملاحظة، تجربة، وضع أسئلة، فرضية، استنتاج
د وضع أسئلة، ملاحظة، فرضية، استنتاج، تجربة

50 --
في تجربة قياس "أثر التحريك في سـرعة ذوبان الملح في الماء" يعد التحريك:
أ متغيراً تابعا | ب متغيراً مستقلا
ج ضابطاً | د استنتاجاً

أنواع البيانات والأبحاث العلمية

51 --
دراسة مركبات CFCs وتفاعلاتها مع غاز الأوزون بدون دليل بيئي ..
أ البحث النظري | ب البحث العملي
ج البحث التجريبي | د البحث التطبيقي

34	35	36	37	38	39	40	41	42
د	ب	أ	أ	ج	ب	د	د	د
43	44	45	46	47	48	49	50	51
أ	ب	ب	أ	ج	أ	أ	ب	أ

الخواص والتغيرات والمخاليط

القسم الأول

خواص وتغيرات المادة

1 2025 — تجميعات يَلو ★★★
أي الخواص التالية يمثل خاصية فيزيائية؟
أ) تكون صدأ الحديد
ب) احتراق قطعة خشب
ج) فقد الفضة بريقها
د) توصيل النحاس للكهرباء

2 2021 — تجميعات يَلو ★★★
أي الآتي يمثل خاصية فيزيائية؟
أ) تكون صدأ الحديد
ب) اشتعال الصوديوم في الماء
ج) تأكسد الفضة
د) الألمونيوم لونه فضي

3 2024 — تجميعات يَلو ★★★
رائحة عطر تم بخه كانت جميلة، يعد هذا
أ) تغير فيزيائي
ب) تغير كيميائي
ج) خاصية فيزيائية
د) خاصية كيميائية

4 2024 — تجميع يَلو ★★★
أي الخواص التالية مميزة
أ) الكتلة
ب) الطول
ج) الحجم
د) الكثافة

5 2023 — تجميع يَلو ★★★
الكتلة تعد خاصية...
أ) نوعية
ب) غير مميزة
ج) مميزة
د) كيميائية

6 2025 — تجميعات يَلو ★★★
أي التالي يمثل خاصية كيميائية؟
أ) يصدأ الحديد عندما يتعرض سطحه للهواء
ب) يغلي الماء ويتصاعد عند درجة 100 C
ج) تنصهر المادة عند تعرضها لحرارة عالية
د) يذوب الملح في الماء الساخن

7 2024 — تجميعات يَلو ★★★
أي الآتي يعد خاصية كيميائية؟
أ) الماء عديم اللون
ب) ملح الطعام بلوري صلب
ج) يتحلل السكر إلى كربون وبخار ماء
د) الالمنيوم لونه فضي

8 2024 — تجميعات يَلو ★★★
جميع الآتي خواص فيزيائية للألمنيوم عدا خاصية واحدة هي
أ) فضي لامع
ب) قابل التشكل
ج) ينصهر عند درجة حرارة عالية
د) لا يتأكسد مع الهواء الجوي

9 2024 — تجميعات يَلو ★★★
أي خواص السكر الآتية ليست فيزيائية
أ) يوجد على شكل بلورات صلبة في درجات الحرارة العادية
ب) يظهر بلون أبيض
ج) طعمه حلو
د) يتحلل الى كربون وبخار ماء عند تسخينه

10 2025 — تجميع يَلو ★★★
من خواص النحاس أنه يكون مركب كربونات النحاس الأخضر عندما يتعرض للهواء الرطب، وهذه الخاصية؟
أ) فيزيائية
ب) كيميائية
ج) كمية
د) حيوية

11 2025 — تجميعات يَلو ★★★
أي التالي يمثل خاصية فيزيائية؟
أ) حموضة المادة
ب) ذوبان الجليد عند ارتفاع الحرارة
ج) اتحاد مادة مع أخرى
د) عدم اتحاد مادة مع أخرى

12 2024 — تجميعات يَلو ★★★
أي من الآتي خاصية (أو عملية تفاعل) كيميائية؟
أ) تغير لون الفضة
ب) غليان الإيثر
ج) تسامي اليود
د) ذوبان الجليد

13 2024 — تجميعات يَلو ★★★
ما التغير الذي يحدث في الخواص الفيزيائية ولا يؤدي إلى تكوين مواد جديدة؟
أ) التغير الفيزيائي
ب) الخاصية الفيزيائية
ج) التغير الكيميائي
د) الخاصية الكيميائية

14 2024 — تجميعات يَلو ★★★
احتراق البنزين في السيارة يعد:
أ) تغير كيميائي
ب) تغير فيزيائي
ج) خاصية كيميائية
د) خاصية كيميائية

15 2025 — تجميعات يَلو ★★★
ذوبان الجليد يعد؟
أ) خاصية فيزيائية
ب) خاصية كيميائية
ج) تغير كيميائي
د) تغير فيزيائي

16 2024 — تجميعات يَلو ★★★
الاحتراق يعد؟
أ) تغير كيميائي
ب) تغير فيزيائي
ج) خاصية كيميائية
د) خاصية فيزيائية

1	2	3	4	5	6	7	8
د	د	ج	د	ب	أ	ج	د
9	**10**	**11**	**12**	**13**	**14**	**15**	**16**
د	ب	ب	أ	أ	أ	د	أ

هذه مجرد عينة من كتاب تجميعات يلو 26 ، للحصول على الكتب كاملة يمكنك الاشتراك من خلال الرابط:
https://yellowqt.com/ar/xvDVKAY

17 2025 تجميعات يَلو
أي التالي تفاعل كيميائي؟
أ الانصهار ب الغليان
ج اشتعال الكبريت د ذوبان الجليد

18 2025 تجميعات يَلو
عند إجراء التحليل الكهربائي للماء، فإن التغير الحاصل يكون ..
أ التغير الكيميائي ب تكوين مركب جديد
ج التغير الفيزيائي د لا يحدث أي تغير

19 2024 تجميعات يَلو
كسر قلم الرصاص يعتبر
أ تغير كيميائي ب خاصية فيزيائية
ج تغير فيزيائي د خاصية فيزيائية

20 2024 تجميعات يَلو
أي من الآتي تغير كيميائي؟
أ مقاومة الصدأ ب تغير درجة الحرارة
ج التوصيل الكهربائي د الصلابة

21 2023 تجميع يَلو
أي مما يأتي تغير كيميائي؟
أ الانصهار ب العنصر ج الاحتراق د الذرة

22 2025 تجميعات يَلو
أي مما يأتي تغير كيميائي؟
أ سكر ذائب في ماء ب آيس كريم ينصهر
ج ماء يغلي د عود ثقاب مشتعل

23 2023 تجميعات يَلو
أحد الأمثلة التالية يعتبر تغير فيزيائي:
أ هضم الطعام ب كسر الزجاج
ج صدأ الفولاذ د حرق الخشب

24 2023 تجميعات يَلو
أي مما يأتي تغير كيميائي؟
أ ذوبان الجليد ب احتراق فتيلة الشمعة
ج تكثف بخار الماء د انصهار الزئبق

25 2023 تجميع يَلو
أي الآتي يصنف من التغيرات الفيزيائية للمادة
أ الاحتراق ب الصدأ ج التخمر د الانصهار

المخاليط والمحاليل وطرق فصلها

26 2025 تجميع يَلو
يتكون من مادتين نقيتين تحتفظ كل منهما بخواصها:
أ العنصر ب المركب ج المخلوط د المادة النقية

27 2024 تجميعات يَلو
من خواص المخلوط:
أ لا تفقد مكوناته خواصها ب يتكون بنسب ثابتة
ج ينتج عن تفاعل كيميائي د يفصل بطرق كيميائية

28 2025 تجميعات يَلو
إذا كانت المواد الذائبة لتكوين المحلول ونسب المواد في العينة ثابتة دائماً، هذا يمثل:
أ مخلوط غير متجانس ب مخلوط متجانس
ج مركبات د نظائر

29 2024 تجميع يَلو
أي مما يأتي مخلوط متجانس؟
أ الدم ب الحليب ج السبيكة د الدخان

30 2025 تجميعات يَلو
تعتبر السلطة مخلوط ؟
أ متجانس ب غير متجانس
ج محلول د غروي

31 2025 تجميعات يَلو
تُعد سبيكة الفضة مع الزئبق...
أ مخلوط غير متجانس ب مخلوط متجانس
ج مخلوط غروي د مركب

32 2025 تجميعات يَلو
أي التالي يُعد مثال على مخلوط ؟
أ سبيكة الذهب النقية ب صدأ الحديد
ج سبيكة العملة النقدية المعدنية د ماء مقطر

33 2024 تجميع يَلو
المزيج المتجانس من مادتين نقيتين أو أكثر هو
أ المذاب ب المذيب ج المحلول د المركب

17	18	19	20	21	22	23	24	25
ج	أ	ج	أ	ج	د	ب	ب	د

26	27	28	29	30	31	32	33
ج	أ	ب	ج	ب	ب	ج	ج

34 | 2021 | تجميعات يَلو
إضافة غاز النشادر إلى الماء يعد محلول
أ غاز - سائل | ب سائل - صلب
ج صلب - صلب | د غاز - غاز

35 | 2025 | تجميعات يَلو
ما نوع مخلوط السبيكة؟
أ غاز - غاز | ب صلب - صلب
ج صلب - سائل | د سائل - غاز

36 | 2025 | تجميعات يَلو
الهواء الجوي يحوي مذيب ومذاب من نوع:
أ سائل – سائل | ب غاز – سائل
ج سائل – صلب | د غاز – غاز

37 | 2025 | تجميعات يَلو
ماء البحر من المحاليل، يكون المذاب والمذيب:
أ سائل – سائل | ب غاز – غاز
ج سائل – غاز | د صلب - سائل

38 | 2024 | تجميع يَلو
الطريقة الأنسب لفصل مكونات مخلوط غير متجانس متكون من مادة صلبة وسائلة
أ ترشيح | ب تقطير | ج تبلور | د تسامي

39 | 2024 | تجميع يَلو
طريقة فصل مكونات قلم الحبر عن الماء
أ الترشيح | ب التبلور | ج الكروماتوجرافيا | د التقطير

40 | 2025 | تجميعات يَلو
تُعد السبيكة من أنواع المحاليل التي يكون المذيب والمذاب :
أ سائل – صلب | ب غاز - صلب
ج صلب – صلب | د سائل - سائل

41 | 2025 | تجميع يَلو
يتم فصل مخلوط مكون من ماء ورمل بواسطة:
أ التسامي | ب التقطير | ج التبلور | د الترشيح

42 | 2024 | تجميع يَلو
طريقة لفصل مكونات الحبر المختلفة
أ الترشيح | ب التبلور | ج الكروماتوجرافيا | د التقطير

43 | 2024 | تجميع يَلو
طريقة لفصل السوائل بناءً على الاختلاف في درجة الغليان
أ تكثف | ب ترشيح | ج تبلور | د التقطير

44 | 2024 | تجميع يَلو
شم رائحة النفثالين الصلب في الهواء بسبب:
أ التسامي | ب التكثف | ج الترشيح | د التقطير

45 | 2025 | تجميع يَلو
طريقة تستخدم لفصل مادة صلبة نقية عن محلولها ..
أ التسامي | ب الكروماتوجرافيا | ج التبلور | د الترشيح

34	35	36	37	38	39	40
أ	ب	د	د	أ	ج	ج

41	42	43	44	45
د	ج	د	أ	ج

هذه مجرد عينة من كتاب تجميعات يلو 26 ، للحصول على الكتب كاملة يمكنك الاشتراك من خلال الرابط:
https://yellowqt.com/ar/xvDVKAY

القسم الثاني

خواص وتغيرات المادة

46 --
أي خواص ملح الطعام يمثل خاصية كيميائية؟

أ	طعمه مالح	ب	لونه أبيض
ج	شكله بلوري	د	لا يتفاعل مع الماء النقي

47 --
أي مما يلي خاصية كيميائية :

أ	مادة عديمة الرائحة	ب	الماء بدون طعم
ج	CO له رائحة	د	ملح يتحد مع الحمض ويتصاعد غاز

48 --
أي من الآتي يعتبر خاصية كيميائية للحديد؟

أ	كثافته أعلى من الماء	ب	موصل جيد للحرارة والكهرباء
ج	قابل للطرق والسحب	د	يُكوّن صدأ في الهواء الرطب

49 --
أي التالي يعد من الخواص الكيميائية

أ	الغليان	ب	التبخر
ج	فقدان الفضة لمعانها	د	توصيل الحرارة

50 --
أي الآتي يعد تغيرا كيميائيا :

أ	انصهار	ب	تكثف	ج	تحلل	د	تبلور

51 2020
ما التغير الذي يحدث في تركيب المادة وخواصــها ويؤدي إلى تكوين مواد جديدة؟

أ	التغير الفيزيائي	ب	الخاصية الفيزيائية
ج	التغير الكيميائي	د	التجمد

المخاليط والمحاليل طرق فصلها

52 --
عند مزج مادتين نقيتين دون أن تفقد خواصها يتكون:

أ	المخلوط	ب	العنصر	ج	المركب	د	الذرة

53 --
أحد المواد الآتية يعتبر خليط متجانس:

أ	الشاي	ب	الحليب	ج	بيتزا	د	الدم

54 --
أي المخاليط الآتية متجانس

أ	مخلوط المكسرات	ب	السلطة
ج	مجموعة من الفواكه	د	ملح الطعام المذاب في الماء

55 --
الهواء الرطب يعد محلول

أ	غاز - سائل	ب	سائل - سائل
ج	صلب - سائل	د	سائل - غاز

56 --
محلول حمض الكبريتيك المخفف يحوي مذاب ومذيب من نوع:

أ	سائل – سائل	ب	غاز – سائل
ج	صلب – سائل	د	غاز – غاز

57 --
ماء البحر والمطر من المحاليل، يكون المذيب والمذاب:

أ	سائل - سائل	ب	غاز - غاز
ج	سائل - غاز	د	صلب - صلب

58 --
يمكن فصل المركبات الحيوية مثل البروتينات بـ

أ	الكروماتوجرافيا	ب	التقطير	ج	الترشيح	د	التبلور

59 --
طرق من فصل المواد عن طريق حاجز مسامي:

أ	الترشيح	ب	التقطير	ج	التبلور	د	التسامي

60 2020
تعد سبيكة الفولاذ مثال على:

أ	مركب	ب	مخلوط معلق
ج	مخلوط متجانس	د	مخلوط غير متجانس

46	47	48	49	50	51	52	53
د	د	د	ج	ج	ج	أ	أ

54	55	56	57	58	59	60
د	د	أ	أ	أ	أ	ج

تركيب الذرة

القسم الأول

الذرة

1 — 2021 — تجميع يَلو
جسميات سالبة تدور حول النواة :
أ البروتونات ب النيوترونات ج الالكترونات د الفوتونات

2 — 2023 — تجميعات يَلو
تتركز معظم كتلة الذرة في :
أ الفراغ المحيط بالذرة ب النواة
ج البروتونات د النيوترونات

3 — 2025 — تجميع يَلو
معظم حجم الذرة .....
أ النواة ب فراغ ج النيوترون د الالكترون

4 — 2023 — تجميعات يَلو
أي العبارات الآتية صحيحة :
أ شحنة النواة موجبة وأغلب كتلة الذرة في النواة
ب شحنة النواة سالبة ونصف كتلة الذرة في النواة
ج شحنة النواة موجبة ونصف كتلة الذرة في النواة
د شحنة النواة سالبة واغلب كتلة الذرة توجد خارج النواة

5 — 2025 — تجميع يَلو
الباحث الذي اكتشف الالكترون:
أ رذرفورد ب طومسون ج اينشتاين د بويل

6 — 2025 — تجميع يَلو
ما الذي يحدد معظم كتلة الذرة
أ النواة ب الفراغ ج النيوترون د الإلكترون

7 — 2025 — تجميعات يَلو
جميع العبارات التالية صحيحة عن تركيب الذرة عدا..
أ لا وجود للفراغ في تركيب الذرة
ب تتكون المادة من أجزاء صغيرة تسمى ذرات
ج وحدة تركيب العناصر
د تختلف ذرات أي عنصر عن العناصر الأخرى

8 — 2024 — تجميع يَلو
الأشعة المستخدمة في تجربة رذرفورد :
أ ألفا ب جاما ج بيتا د الأشعة السينية

العدد الذري والعدد الكتلي

9 — 2024 — تجميعات يَلو
ما الجسيمات الموجودة بداخل النواة
أ الإلكترونات والبروتونات ب الإلكترونات والنيوترونات
ج البروتونات فقط د البروتونات والنيوترونات

10 — 2024 — تجميعات يَلو
يمثل العدد الكتلي في الذرة
أ عدد الإلكترونات + عدد البروتونات ب عدد البروتونات
ج العدد الذري + عدد النيوترونات د عدد النيوترونات

11 — 2024 — تجميعات يَلو
يتم إيجاد عدد النيوترونات عن طريق
أ العدد الكتلي ب العدد الذري
ج العدد الكتلي – العدد الذري د العدد الذري – العدد الكتلي

12 — 2021 — تجميعات يَلو
الذرة متعادلة كهربائيا لأن :
أ عدد البروتونات = عدد النيوترونات
ب عدد الإلكترونات = عدد النيوترونات
ج عدد البروتونات = عدد الالكترونات
د الجسيمات الموجودة غير مشحونة في نواتها

13 — 2021 — تجميعات يَلو
الشحنة الكلية للذرة تعادل...
أ مجموع شحنة الإلكترونات والبروتونات
ب مجموع شحنة الإلكترونات
ج مثلي مجموع شحنة الإلكترونات
د مثلي مجموع شحنة الإلكترونات والبروتونات

14 — 2024 — تجميع يَلو
عنصر عدده الكتلي 30 وعدده الذري 15، أوجد عدد البروتونات
أ 15 ب 20 ج 39 د 45

15 — 2024 — تجميع يَلو
إذا علمت أن العدد الذري لعنصر ما 19 والعدد الكتلي 39، فإن عدد النيوترونات يساوي
أ 19 ب 20 ج 39 د 48

16 — 2024 — تجميع يَلو
عدد البروتونات للعنصر $^{215}_{82}Pd$ ؟
أ 82 ب 137 ج 215 د 297

17 — 2024 — تجميعات يَلو
في نواة النيتروجين $^{7}_{14}N$ يوجد :
أ 14 من البروتونات
ب 14 من النيوترونات
ج 7 من البروتونات و 7 من النيوترونات
د 14 من البروتونات و 7 من الالكترونات

(ملاحظة: العدد الصغير دائما هو العدد الذري بغض النظر عن مكانه في رمز العنصر)

1	2	3	4	5	6	7	8	9
ج	ب	ب	أ	ب	أ	أ	أ	د

10	11	12	13	14	15	16	17
ج	ج	ج	أ	أ	ب	أ	ج

18 | 2023 | تجميع يَلو
عدد النيوترونات في نواة ذرة السيزيوم $^{132}_{55}Cs$
أ 55 | ب 77 | ج 132 | د 187

19 | مبكر 25 | تجميعات يَلو
في العنصر $^{19}_{9}X$ يوجد...
أ 9 بروتونات، 9 إلكترونات، 10 نيوترونات
ب 9 بروتونات، 9 إلكترونات، 9 نيوترونات
ج 10 بروتونات، 10 إلكترونات، 9نيوترونات
د 19 بروتون، 9 إلكترونات، 10 نيوترونات

النظائر

20 | 2021 | تجميعات يَلو
تختلف النظائر في :
أ عدد البروتونات | ب العدد الذري
ج عدد النيوترونات | د عدد النيوترونات والبروتونات

21 | 2024 | تجميع يَلو
اذا كان نظير الكربون $^{13}_{6}C$ فإن عدد النيوترونات فيه تساوي
أ 6 | ب 7 | ج 13 | د 19

22 | 2023 | تجميعات يَلو
النظائر هي ذرات عنصر واحد تتساوى في :
أ العدد الكتلي | ب عدد النيوترونات
ج عدد الالكترونات | د الحجم الذري

23 | 2023 | تجميعات يَلو
النظائر هي :
أ عناصر لها اعداد كتلية متماثلة وأعداد ذرية مختلفة
ب عناصر لها اعداد ذرية متماثلة وأعداد كتلية مختلفة
ج عناصر لها عدد نيوترونات متماثلة
د عناصر فيها عدد البروتونات يساوي عدد النيوترونات

24 | 2021 | تجميع يَلو
وحدة الكتل الذرية تساوي تقريبا كتلة
أ الإلكترون | ب النواة | ج البروتون | د الذرة

25 | 2025 | تجميعات يَلو
تعريف متوسط كتلة نظائر العنصر ..
أ الكتلة الكلية للعنصر | ب الكتلة المولية للعنصر
ج الوزن الذري للعنصر | د الكتلة الذرية للعنصر

26 | 2024 | تجميعات يَلو
الكتل الذرية للعنصر تساوي
أ متوسط كتل النظائر | ب كتلة العنصر الأقل كتلة
ج كتلة العنصر الأكبر كتلة | د النيوترونات

النشاط الاشعاعي

27 | 2023 | تجميعات يَلو
العامل الرئيس في تحديد استقرار الذرة هو نسبة:
أ عدد النيوترونات الى عدد الالكترونات | ب عدد البروتونات الى عدد الالكترونات
ج عدد الالكترونات الى عدد النيوترونات | د عدد النيوترونات الى عدد البروتونات

28 | 2023 | تجميع يَلو
جسيمات لها شحنة موجبة تقذف من المواد المشعة :
أ اشعة x | ب ألفا | ج جاما | د بيتا

29 | 2024 | تجميع يَلو
عند تحلل مادة الراديوم $^{226}_{88}Ra$ ينتج جسيم ألفا ونحصل على عنصر جديد وهو :
أ $^{222}_{86}Rn$ | ب $^{223}_{87}Fr$ | ج $^{227}_{89}Ac$ | د $^{232}_{90}Th$

30 | 2024 | تجميعات يَلو
ما مقدار A , Z لكي تكون المعادلة صحيحة :
$^{238}_{92}U \rightarrow {}^{A}_{Z}Y + \alpha$
أ Z=90 , A=238 | ب Z=90 , A=234
ج Z=94 , A=242 | د Z=92 , A=238

31 | مبكر 25 | تجميع يَلو
الأشعة المكونة من إلكترون له شحنة سالبة أحادية هي
أ فوق البنفسجية | ب ألفا | ج جاما | د بيتا

32 | 2023 | تجميع يَلو
الأشعة التي لها طاقة عالية ولا كتلة لها:
أ α | ب β^+ | ج γ | د β^-

33 | 2024 | تجميع يَلو
أي الإشعاعات التالية ليس له شحنة كهربائية؟
أ الفا | ب بيتا | ج جاما | د البوزيترون

هذه مجرد عينة من كتاب تجميعات يلو 26 ، للحصول على الكتب كاملة يمكنك الاشتراك من خلال الرابط:
https://yellowqt.com/ar/xvDVKAY

18	19	20	21	22	23	24	25
ب	أ	ج	ب	ج	ب	ج	د

26	27	28	29	30	31	32	33
أ	د	ب	أ	ب	د	ج	ج

القسم الثاني

الفلاسفة والذرة

34 | 2020 | تجميع يَلو
أول من اعتقد بوجود الذرات :
أ دالتون | ب ديموقريطوس | ج رذرفود | د شادويك

35 | -- | تجميع يَلو
أول من أكد وجود الذرات بناءً على أسس علمية:
أ دالتون | ب أرسطو | ج ديموقريطس | د رذرفود

36 | -- | تجميع يَلو
"لا وجود للفراغ" احدى أفكار :
أ دالتون | ب أرسطو | ج ديموقريطس | د طومسون

37 | -- | تجميع يَلو
من فروض نظرية دالتون أن المادة تتكون من أجزاء صغيرة تسمى :
أ الالكترونات | ب البروتونات | ج الذرات | د النيوترونات

الذرة

38 | -- | تجميع يَلو
نوع شحنة أشعة المهبط :
أ سالبة | ب موجبة | ج متعادلة | د ليس لها شحنة

39 | 2020 | تجميع يَلو
أصغر جزء من العنصر ويحمل خواصه:
أ الالكترون | ب البروتون | ج الذرة | د النيتوترون

40 | -- | تجميعات يَلو
ما دلالة ارتداد عدد قليل من جسيمات ألفا عكس مسارها عندما سلط رذرفورد الأشعة في إتجاه صفيحة رقيقة من الذهب
أ الذرة تحمل شحنة موجبة | ب معظم حجم الذرة فراغ
ج وجود إلكترونات سالبة الشحنة | د وجود كتلة صغيرة كثيفة في مركز الذرة

41 | -- | تجميعات يَلو
يسمى الجهاز الذي يمكن رؤية الذرة به :
أ تليسكوب | ب مايكروسكوب
ج المجهر | د المجهر الأنبوبي الماسح

42 | -- | تجميع يَلو
في تجربة رذرفورد استنتج أن شحنة النواة :
أ سالبة | ب موجبة | ج متعادلة | د ليس لها شحنة

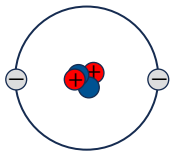
43 | -- | تجميع يَلو
"المادة تحتوي على شحنات موجبة موزعة بانتظام ومغروس فيها إلكترونات سالبة" هي النظرية الذرية لـ
أ طومسون | ب رذرفورد | ج مليكان | د وليام كروكس

44 | -- | تجميعات يَلو
الذرة كرة مكونة من شحنات موجبة تحوي إلكترونات سالبة
أ نموذج بور | ب نموذج رذرفورد
ج نموذج طومسون | د نموذج دالتون

العدد الذري والعدد الكتلي

45 | -- | تجميع يَلو
عنصر عدده الكتلي 23 وعدد البروتونات فيه 10 فكم عدد النيوترونات:
أ 10 | ب 13 | ج 23 | د 33

46 | -- | تجميعات يَلو
أي من الآتي صحيح :
أ العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد الالكترونات
ب العدد الكتلي = عدد البروتونات + العدد الذري
ج العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات
د العدد الكتلي = عدد الالكترونات + العدد الذري

47 | -- | تجميع يَلو
الشكل الآتي يمثل ذرة الهيليوم ما العدد الكتلي لعنصر الهيليوم:

أ 2 | ب 4 | ج 6 | د 8

48 | -- | تجميعات يَلو
عدد البروتونات في النواة هو العدد :
أ الكتلي مطروحا منه العدد الذري | ب الذري مطروحا منه العدد الكتلي
ج الذري | د الكتلي

49 | -- | تجميع يَلو
في العنصر $^{238}_{93}Np$ عدد البروتونات يساوي:
أ 283 | ب 238 | ج 190 | د 93

النظائر

50 | -- | تجميعات يَلو
متوسط جميع كتل نظائر العنصر في الطبيعة :
أ العدد الذري | ب الكتلة الذرية
ج عدد البروتونات | د عدد النيوترونات

النشاط الإشعاعي

51 | -- | تجميعات يَلو
عندما تفقد الأنوية الغير المستقرة الطاقة بإصدار اشعاعات في عملية تلقائية تسمى :
أ التحلل الضوئي | ب التحلل الذري
ج التحلل الإشعاعي | د التحلل الطبيعي

34	35	36	37	38	39	40	41	42
ب	أ	ب	ج	أ	ج	د	د	ب

43	44	45	46	47	48	49	50	51
أ	ج	ب	ج	ب	ج	د	ب	ج

52 --

عند إضمحلال جسيمات ألفا في نواة فإن العدد الكتلي (A) والعدد الذري (Z) يصبح :

تجميعات يَلو

أ	Z+2 , A+4	ب	Z-2 , A+4
ج	Z+2 , A-4	د	Z-2 , A-4

53 --

عندما يخضع $^{210}_{84}Po$ لاضمحلال ألفا فالناتج:

تجميع يَلو

أ	$^{210}_{80}Pb$	ب	$^{208}_{82}Pb$	ج	$^{206}_{82}Pb$	د	$^{210}_{85}Pb$

54 --

أشعة ألفا عبارة عن :

تجميع يَلو

أ	$^{4}_{2}He$	ب	$^{2}_{3}He$	ج	$^{3}_{2}He$	د	$^{1}_{2}He$

55 --

عند حدوث اضمحلال γ لنواة ما فإنه:

تجميعات يَلو

أ	يزداد العدد الكتلي	ب	يزداد العدد الذري
ج	لا يتغير العدد الكتلي ولا الذري	د	يزداد العدد الكتلي وينقص الذري

56 --

نوع من الاضمحلال لا يغير عدد البروتونات أو النيوترونات في الذرة :

تجميع يَلو

أ	الفا	ب	بيتا	ج	جاما	د	البوزيترون

57 --

اضمحلال بيتا يؤدي الى :

تجميعات يَلو

أ	نقصان العدد الذري	ب	زيادة العدد الذري
ج	نقصان العدد الكتلي	د	لا يتغير أي شيء

52	53	54	55	56	57
د	ج	أ	ج	ج	ب

العنصر والمركب والتفاعلات الكيميائية

القسم الأول

العنصر و المركب

1 — 2021 — تجميعات يَلو
مادة تحوي تركيباً محدداً وتتكون من عدة عناصر ..

أ	المخلوط المتجانس	ب	المخلوط غير المتجانس
ج	المركب	د	النظير

2 — 2024 — تجميعات يَلو
الخاصية التي تميز المركب أن مكوناته ..

أ	متحدة بأي نسبة	ب	تفصل بالترشيح
ج	متحدة كيميائيًا	د	لا تفقد خواصها الأساسية

3 — 2021 — تجميع يَلو
يعد ملح الطعام

أ	عنصراً	ب	محلولاً	ج	مخلوطاً	د	مركباً

4 — 2025 — تجميع يَلو
جميع التالي عناصر ماعدا ؟

أ	Al	ب	K	ج	Ca	د	CO_2

5 — 2025 — تجميع يَلو
أي من الآتي يمثل مركب؟

أ	الفحم	ب	الأوزون	ج	صدأ الحديد	د	الزئبق

6 — 2025 — تجميع يَلو
يصنف غاز الهيليوم He بأنه ..

أ	مخلوطًا	ب	محلولًا	ج	مركبًا	د	عنصرًا

7 — 2025 — تجميع يَلو
أي التالي لا يمكن تجزئته إلى أجزاء أبسط؟

أ	CO	ب	BH_3	ج	Na	د	KF

8 — 2025 — تجميع يَلو
أي التالي لا يعد مركباً؟

أ	H_2SO_4	ب	NaCl	ج	Br_2	د	H_2O

قوانين التفاعلات والمركبات

9 — 2024 — تجميعات يَلو
إذا أخذنا مادة كتلتها 18 g ونقلناها من مكانها وكانت كتلتها 18 g أيضاً؛ إن هذا يمثل قانون:

أ	النسب المتضاعفة	ب	حفظ الكتلة
ج	حفظ الشحنة	د	حفظ الطاقة

10 — 2025 — تجميعات يَلو
المركبان H_2O و H_2O_2 يحققان قانون ...

أ	النسب المتضاعفة	ب	حفظ الطاقة
ج	النسب الثابتة	د	حفظ الكتلة

11 — 2025 — تجميعات يَلو
قانون ينص على أن أي مركب يتكون من نفس العناصر بنسب كتلية ثابتة دائمًا بغض النظر عن كمية المركب

أ	النسب الثابتة	ب	حفظ الكتلة
ج	حفظ الطاقة	د	النسب المتضاعفة

12 — 2025 — تجميع يَلو
عند تفاعل 20g من المادة x مع المادة y ونتج 30g من xy ، فما كتلة y المتفاعلة بالجرام؟

أ	10	ب	20	ج	30	د	40

13 — 2023 — تجميعات يَلو
إذا تفاعل $12.2g$ من x مع $78.9g$ من y، ونتج $91.1g$ من xy ، فإن ذلك يمثل قانون

أ	النسب الثابتة	ب	حفظ الكتلة
ج	النسب المتضاعفة	د	حفظ الطاقة

14 — 2024 — تجميعات يَلو
كتلة الأكسجين في H_2O_2 إلى كتلته في H_2O تمثل قانون:

أ	حفظ الطاقة	ب	حفظ الكتلة
ج	النسب المتضاعفة	د	النسب الثابتة

15 — 2023 — تجميعات يَلو
تمثل نسبة كتلة الصوديوم Na إلى كتلة الكلور Cl في ملح الطعام NaCl قانون ..

أ	حفظ الكتلة	ب	حفظ الطاقة
ج	النسب الثابتة	د	النسب المتضاعفة

16 — 2023 — تجميعات يَلو
"في أي تفاعل كيميائي أو عملية فيزيائية يمكن أن تتحول الطاقة من شكل لآخر ، ولكنها لا تستحدث ولا تفنى إلا بقدرة الله تعالى" هذا النص يمثل؟

أ	طاقة الوضع الكيميائية	ب	المحتوى الحراري
ج	قانون حفظ الطاقة	د	قانون حفظ الكتلة

17 — 2023 — تجميع يَلو
النسبة بين كُتل الأكسجين بين المركبين: H_2O و H_2O_2

أ	1:2	ب	1:1	ج	2:2	د	2:1

التفاعلات الكيميائية

18 — 2021 — تجميعات يَلو
تُسمى العملية التي يُعاد فيها ترتيب ذرات مادة أو أكثر لإنتاج مواد جديدة...

أ	الاتزان الكيميائي	ب	سرعة التفاعل
ج	التفاعل الكيميائي	د	عملية الذوبان

1	2	3	4	5	6	7	8	9
ج	ج	د	د	ج	د	ج	ج	ب

10	11	12	13	14	15	16	17	18
أ	أ	أ	ب	ج	ج	ج	د	ج

وزن المعادلات الكيميائية

19 — 2025
المعادلة الكيميائية الموزونة للتفاعل التالي ..
$Al + Br_2 \rightarrow 2AlBr_3$

تجميعات يَلو
أ) $2Al + 3Br_2 \rightarrow 2AlBr_3$
ب) $Al + 3Br \rightarrow 2AlBr_3$
ج) $Al + Br \rightarrow AlBr$
د) $2Al + Br_2 \rightarrow Al_2Br_2$

20 — 2025
يتفاعل الهيدروجين مع النيتروجين حسب المعادلة:
$N_{2(g)} + H_{2(g)} \rightarrow NH_{3(g)}$
ولتحقيق قانون حفظ الكتلة فإن هذه المعادلة تكتب ..

تجميعات يَلو
أ) $N_{2(g)} + 2H_{2(g)} \rightarrow NH_{3(g)}$
ب) $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow NH_{3(g)}$
ج) $N_{2(g)} + H_{2(g)} \rightarrow N_2H_{2(g)}$
د) $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$

21 — 2025
المعادلة الموزونة التي تمثل:
أمونيا ← هيدروجين + نيتروجين

تجميعات يَلو
أ) $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$
ب) $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
ج) $N_2 + 2H_2 \rightarrow NH_3$
د) $O_2 + 2H_2 \rightarrow H_2O$

22 — 2024
ينتج عن احتراق الإيثانول ثاني أكسيد الكربون وبخار ماء، ما المعادلة التي تصف ذلك ؟

تجميعات يَلو
أ) $C_2H_5OH_{(l)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(l)}$
ب) $C_2H_5OH_{(l)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 3H_2O_{(l)}$
ج) $C_2H_5OH_{(l)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 3H_2O_{(l)}$
د) $C_2H_5OH_{(l)} + O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 3H_2O_{(l)}$

23 — 2025
ما المركب x الناتج من المعادلة الموزونة التالية؟
$Ag_{(s)} + 2HNO_{3(aq)} \rightarrow (x) + NO_{2(g)} + H_2O_{(l)}$
أ) $Ag_2O_{(s)}$ ب) $AgNO_{3(aq)}$ ج) $AgNO_{2(s)}$ د) $AgO_{(s)}$

24 — 2024
عدد جزيئات الماء المضافة في نواتج التفاعل عند وزن المعادلة التالية في وسط حمضي:
$2H^+ + 3H_2S + 2NO_3^- \rightarrow 3S + 2NO + \ldots$
أ) H_2O ب) $2H_2O$ ج) $3H_2O$ د) $4H_2O$

أنواع التفاعلات الكيميائية

25 — 2023
نوع التفاعل الذي ينتُج عنه مادة واحدة...
أ) إحلال ب) تفكك ج) تكوين د) تحلُّل

26 — 2025
ما نوع التفاعل $C + O_2 \rightarrow CO_2$
أ) احتراق ب) تكوين ج) احتراق د) إحلال

27 — 2024
التفاعل الذي توجد به مادة متفاعلة واحدة ...
أ) تفكك ب) إحلال ج) احتراق د) تكوين

28 — 2025
تفاعل كيميائي من مادة واحدة ينتج عنه مادتان أو أكثر هو تفاعل...
أ) إحلال ب) تفكك ج) احتراق د) إضافة

29 — 2025
ما نوع التفاعل الذي يحدث عندما يتفاعل مركبان أو أكثر لتكوين مركب جديد؟
أ) تكوين ب) إحلال مزدوج ج) تفكك د) احتراق

30 — 2024
ما نوع التفاعل $AX + BY \rightarrow AYBX$ ؟
أ) تفكك ب) إحلال مزدوج ج) تكوين د) إحلال بسيط

31 — 2025
ما نوع التفاعل في المعادلة التالية:
$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
أ) تفكك ب) احتراق ج) تكوين د) إحلال

32 — 2025
ما نوع التفاعل بالمعادلة $Mg + Cl_2 \rightarrow MgCl_2$ ؟
أ) تفكك ب) إحلال بسيط ج) تكوين د) إحلال مزدوج

33 — 2025
نوع التفاعل الكيميائي $2H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + OH^-$
أ) احتراق ب) تكوين ج) تفكك د) أكسدة

34 — 2023
ما نوع التفاعل في المعادلة؟
$Ca_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow CaCl_{2(s)}$
أ) احتراق ب) تكوين ج) تفكك د) أكسدة

35 — 2024
عند مرور تيار كهربائي في مصهور بروميد البوتاسيوم ينتج بروم وبوتاسيوم، هذا التفاعل يعد
أ) تكوين ب) تفكك ج) احتراق د) إحلال

36 — 2024
تفاعل غاز الميثان مع غاز الأكسجين يعد
أ) تكوين ب) إحتراق ج) تفكك د) إحلال بسيط

37 — 2024
أي التالي يُعد تفاعل احتراق؟

تجميعات يَلو
أ) $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(aq)}$
ب) $Mg_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow MgCl_{2(s)} + H_{2(g)}$
ج) $KOH_{(aq)} + HNO_{3(aq)} \rightarrow KNO_{3(aq)} + H_2O_{(g)}$
د) $CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$

19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
أ	د	أ	ج	ب	د	ج	أ	أ	ب

29	30	31	32	33	34	35	36	37
أ	ج	أ	ج	ج	ب	ب	ب	د

38 | 2024 | تجميعات يَلو

أي المعادلات التالية تصف احتراق الميثان بشكل صحيح؟

أ) $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$

ب) $CH_4 + O_2 \rightarrow 2CO_2 + H_4$

ج) $3NO_2 + 2O_2 \rightarrow 2N_2O_5$

د) $3NO_2 + O_2 \rightarrow 2N_2O_5$

39 | مبكر 25 | تجميع يَلو

ما عدد مولات الأكسجين الكافية لاحتراق الإيثانول؟

أ) 1 ب) 2 ج) 3 د) 4

40 | 2023 | تجميع يَلو

يعد هضم الطعام في المعدة تفاعل

أ) استبدال ب) اضافة ج) احتراق د) حذف

#ملاحظة: إذا ورد في الاختيارات **تفكك** يكون هو الصحيح

41 | 2025 | تجميع يَلو

ما نوع التفاعل الكيميائي في المعادلة:

$A + BX \rightarrow AX + B$

أ) إحلال بسيط ب) إحلال مزدوج ج) تفكك د) تكوين

42 | 2024 | تجميع يَلو

ما نوع التفاعل $AX + BY \rightarrow AY + BX$ ؟

أ) تفكك ب) إحلال مزدوج ج) تكوين د) إحلال بسيط

43 | 2024 | تجميع يَلو

نوع التفاعل في المعادلة الآتية:

$2Li_{(s)} + 2H_2O_{(l)} \rightarrow 2LiOH_{(aq)} + H_{2(g)}$

أ) إحلال بسيط ب) تفكك ج) تكوين د) احتراق

44 | 2024 | تجميع يَلو

نوع التفاعل في المعادلة الآتية:

$NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

أ) إحلال مزدوج ب) استبدال ج) حذف د) احتراق

45 | 2024 | تجميعات يَلو

ما سبب عدم حدوث التفاعل:

$Br_{2(l)} + NaF_{(aq)} \rightarrow NR$ ؟

أ) التفاعل يفقد الحرارة ب) البروم جزيء تساهمي

ج) الفلور أنشط من البروم د) المتفاعلات غير متجانسة

46 | 2024 | تجميع يَلو

أكمل المعادلة:

$F_{2(g)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow 2NaF_{(aq)} + \cdots$

أ) $F_{2(g)}$ ب) $FBr_{2(g)}$ ج) $Br_{2(l)}$ د) $NaBr_2$

47 | 2024 | تجميع يَلو

ما نوع التفاعل؟

$Ni_{(s)} + CuCl_{2(aq)} \rightarrow Cu_{(s)} + NiCl_{2(aq)}$

أ) إحلال مزدوج ب) تفكك ج) احتراق د) إحلال بسيط

48 | 2025 | تجميع يَلو

تفاعل الماء مع الصوديوم يُنتج غاز...

أ) H_2 ب) O_3 ج) O_2 د) N_2

49 | 2025 | تجميعات يَلو

أي التالي يُعد تفاعل إحلال؟

أ) $2Li_{(s)} + 2H_2O_{(l)} \rightarrow 2LiOH_{(aq)} + H_{2(g)}$

ب) $2Al_{(s)} + 3S_{(s)} \rightarrow Al_2S_{3(s)}$

ج) $H_2O_{(l)} + N_2O_{5(g)} \rightarrow 2HNO_{3(aq)}$

د) $4NO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2N_2O_{5(g)}$

التفاعلات في المحاليل المائية

50 | 2024 | تجميع يَلو

سبب انتفاخ العجين بعد إضافة الخميرة

أ) O_2 ب) حمض اللاكتيك ج) CO_2 د) H_2O

51 | 2024 | تجميعات يَلو

لتكوين H_2O و CO_2 الذي يخرج من الرئتين للهواء

أ) تفاعل HCO_3^-، H^+ في خلية دم حمراء

ب) تفاعل HCO_3^-، H^+ في خلية دم بيضاء

ج) تفاعل H_2O، H^+ في خلية دم حمراء

د) تفاعل H_2O، H^+ في خلية دم بيضاء

38	39	40	41	42	43	44
أ	ج	ج	أ	ب	أ	أ

45	46	47	48	49	50	51
ج	ج	د	أ	أ	ج	أ

هذه مجرد عينة من كتاب تجميعات يلو 26 ، للحصول على الكتب كاملة يمكنك الاشتراك من خلال الرابط:
https://yellowqt.com/ar/xvDVKAY

القسم الثاني

العنصر والمركب

52 أي مما يلي لا يعد من المركبات ؟

تجميع يَلو ★★

أ	ملح الطعام	ب	الأمونيا	ج	الإيثانول	د	البروم

53 H_2SO_4 يُعد:

تجميع يَلو ★★

أ	مركب	ب	محلول	ج	عنصر	د	مخلوط

54 ما هي الصيغة الكيميائية لملح الطعام

تجميع يَلو ★★

أ	NaCl	ب	NaF	ج	KI	د	AlF_3

قوانين التفاعلات والمركبات

55 المعادلات الكيميائية الموزونة تحقق قانون... — 2020

تجميعات يَلو ★★

أ	حفظ الطاقة	ب	حفظ الكتلة
ج	حفظ الشحنة	د	النسب المتضاعفة

56 عند تحلل كمية من الماء مقدارها 20g في جهاز التحليل نتج 60% أكسجين، ما كتلة الهيدروجين الناتجة؟

تجميع يَلو ★★

أ	8g	ب	9g	ج	12g	د	10g

57 كتل المواد المتفاعلة وكتل المواد الناتجة عن التفاعل الكيميائي..

تجميعات يَلو ★★

أ	غير متساوية	ب	كلاهما مواد صلبة
ج	متساوية	د	لا توجد علاقة بينهما

وزن المعادلات الكيميائية

58 الناتج المكمل للمعادلة الموزونة التالية هو:

$$CH_{4\,(g)} + 2O_{2\,(g)} \rightarrow CO_{2\,(g)} + \ldots\ldots$$

تجميع يَلو ★★

أ	$2H_2O$	ب	$2H_2$	ج	CO	د	O_2

59 تُمثِل x,y على الترتيب في المعادلة الموزونة:

$$CH_4 + x \rightarrow CO_2 + y$$

تجميعات يَلو ★★

أ	O_2 , H_2O	ب	O_2 , $2H_2O$
ج	$2O_2$, H_2O	د	$2O_2$, $2H_2O$

60 أي التالي يُمثِل معامل الهيدروجين (x) في المعادلة؟ — 2020

$$N_2 + xH_2 \rightarrow 2NH_3$$

تجميع يَلو ★★

أ	1	ب	2	ج	3	د	6

أنواع التفاعلات الكيميائية

61 ما نوع التفاعل في المعادلة

$$2Na_{(s)} + Cl_{2\,(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$$

تجميع يَلو ★★

أ	تكوين	ب	تفكك	ج	احتراق	د	إحلال

62 أي التالي يُعد تفاعل تكوين؟ — 2020

تجميعات يَلو ★★

أ	$2NaF_{(aq)} \rightarrow 2Na_{(s)} + F_{2\,(g)}$
ب	$Mg_{(s)} + Cl_{2\,(g)} \rightarrow MgCl_{2\,(s)}$
ج	$2H_2O_{(l)} \rightarrow 2H_{2\,(g)} + O_{2\,(g)}$
د	$MgCl_{2\,(s)} \rightarrow Mg_{(s)} + Cl_{2\,(g)}$

63 فصل مكونات أزيد الصوديوم NaN_3 يسمى

تجميع يَلو ★★

أ	تبلور	ب	إحلال مزدوج	ج	تفكك	د	إحلال بسيط

64 ما نوع التفاعل التالي؟

$$2HI_{(aq)} + (NH_4)_2S_{(aq)} \rightarrow H_2S_{(g)} + 2NH_4I_{(aq)}$$

تجميع يَلو ★★

أ	تكوين	ب	تفكك	ج	احتراق	د	إحلال

65 أي التالي يُعد تفاعل تكوين؟

تجميعات يَلو ★★

أ	$2Li + 2H_2O \rightarrow 2LiOH + H_2$
ب	$2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$
ج	$2Al_2O_3 \rightarrow 4Al + 3O_2$
د	$NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

66 فصل مكونات $NaCl$ يسمى

تجميع يَلو ★★

أ	تبلور	ب	تأين	ج	تفكك	د	إحلال بسيط

67 الاحتراق يمثل تفاعل المادة مع

تجميعات يَلو ★★

أ	ثاني أكسيد الكربون	ب	الزئبق
ج	الهيدروجين	د	الأكسجين

68 ما نوع التفاعلات التي تحدُث بكثرة في المحاليل المائية؟ — 2020

تجميع يَلو ★★

أ	التكوين	ب	الإحلال المزدوج	ج	التفكك	د	الإحلال البسيط

69 ما نوع التفاعل في المعادلة التالية؟

$$F_2 + 2NaBr \rightarrow 2NaF + Br_2$$

تجميع يَلو ★★

أ	تكوين	ب	احتراق	ج	إحلال بسيط	د	إحلال مزدوج

70 أكمل التفاعل التالي: — 2020

$$Zn_{(s)} + NiCl_{2(aq)} \rightarrow \ldots.$$

تجميعات يَلو ★★

أ	$ZnCl_{2(aq)} + Ni_{(s)}$	ب	$ZnCl_{2(aq)} + 2Ni_{(s)}$
ج	$2ZnCl_{2(aq)} + Ni_{(s)}$	د	NR

71 إذا نتج مركبان في تفاعل كيميائي، فإن نوع التفاعل الذي يتم

تجميع يَلو ★★

أ	تكوين	ب	إحلال مزدوج	ج	إحلال بسيط	د	اتحاد

52	53	54	55	56	57	58	59	60	61
د	أ	أ	ب	أ	ج	أ	د	ج	أ

62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
ب	ج	د	ب	ج	د	ب	ج	أ	ب