



مدونة المناهج السعودية

<https://eduschool40.blog>

الموقع التعليمي لجميع المراحل الدراسية

في المملكة العربية السعودية



Answers - English Exam		إجابات اختبار اللغة الانجليزية							
Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers
1 -	A B C D	19 -	A B C D	37 -	A B C D	55 -	A B C D	73 -	A B C D
2 -	A B C D	20 -	A B C D	38 -	A B C D	56 -	A B C D	74 -	A B C D
3 -	A B C D	21 -	A B C D	39 -	A B C D	57 -	A B C D	75 -	A B C D
4 -	A B C D	22 -	A B C D	40 -	A B C D	58 -	A B C D	76 -	A B C D
5 -	A B C D	23 -	A B C D	41 -	A B C D	59 -	A B C D	77 -	A B C D
6 -	A B C D	24 -	A B C D	42 -	A B C D	60 -	A B C D	78 -	A B C D
7 -	A B C D	25 -	A B C D	43 -	A B C D	61 -	A B C D	79 -	A B C D
8 -	A B C D	26 -	A B C D	44 -	A B C D	62 -	A B C D	80 -	A B C D
9 -	A B C D	27 -	A B C D	45 -	A B C D	63 -	A B C D	81 -	A B C D
10 -	A B C D	28 -	A B C D	46 -	A B C D	64 -	A B C D	82 -	A B C D
11 -	A B C D	29 -	A B C D	47 -	A B C D	65 -	A B C D	83 -	A B C D
12 -	A B C D	30 -	A B C D	48 -	A B C D	66 -	A B C D	84 -	A B C D
13 -	A B C D	31 -	A B C D	49 -	A B C D	67 -	A B C D	85 -	A B C D
14 -	A B C D	32 -	A B C D	50 -	A B C D	68 -	A B C D		
15 -	A B C D	33 -	A B C D	51 -	A B C D	69 -	A B C D		
16 -	A B C D	34 -	A B C D	52 -	A B C D	70 -	A B C D		
17 -	A B C D	35 -	A B C D	53 -	A B C D	71 -	A B C D		
18 -	A B C D	36 -	A B C D	54 -	A B C D	72 -	A B C D		

Answers - Mathematics Exam		إجابات اختبار الرياضيات							
Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers
1 -	A B C D	6 -	A B C D	11 -	A B C D	16 -	A B C D		
2 -	A B C D	7 -	A B C D	12 -	A B C D	17 -	A B C D		
3 -	A B C D	8 -	A B C D	13 -	A B C D	18 -	A B C D		
4 -	A B C D	9 -	A B C D	14 -	A B C D	19 -	A B C D		
5 -	A B C D	10 -	A B C D	15 -	A B C D	20 -	A B C D		

Answers - Chemistry Exam		إجابات اختبار الكيمياء							
Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers
1 -	A B C D	6 -	A B C D	11 -	A B C D	16 -	A B C D	21 -	A B C D
2 -	A B C D	7 -	A B C D	12 -	A B C D	17 -	A B C D	22 -	A B C D
3 -	A B C D	8 -	A B C D	13 -	A B C D	18 -	A B C D	23 -	A B C D
4 -	A B C D	9 -	A B C D	14 -	A B C D	19 -	A B C D	24 -	A B C D
5 -	A B C D	10 -	A B C D	15 -	A B C D	20 -	A B C D	25 -	A B C D

Answers - Arabic Exam		إجابات اختبار اللغة العربية							
Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers	Q's#	Answers
1 -	A B C D	11 -	A B C D	21 -	A B C D	31 -	A B C D	41 -	A B C D
2 -	A B C D	12 -	A B C D	22 -	A B C D	32 -	A B C D	42 -	A B C D
3 -	A B C D	13 -	A B C D	23 -	A B C D	33 -	A B C D	43 -	A B C D
4 -	A B C D	14 -	A B C D	24 -	A B C D	34 -	A B C D	44 -	A B C D
5 -	A B C D	15 -	A B C D	25 -	A B C D	35 -	A B C D	45 -	A B C D
6 -	A B C D	16 -	A B C D	26 -	A B C D	36 -	A B C D	46 -	A B C D
7 -	A B C D	17 -	A B C D	27 -	A B C D	37 -	A B C D	47 -	A B C D
8 -	A B C D	18 -	A B C D	28 -	A B C D	38 -	A B C D	48 -	A B C D
9 -	A B C D	19 -	A B C D	29 -	A B C D	39 -	A B C D	49 -	A B C D
10 -	A B C D	20 -	A B C D	30 -	A B C D	40 -	A B C D	50 -	A B C D
								51 -	A B C D
								52 -	A B C D
								53 -	A B C D
								54 -	A B C D
								55 -	A B C D
								56 -	A B C D
								57 -	A B C D
								58 -	A B C D
								59 -	A B C D
								60 -	A B C D

A

اختبار الكيمياء

الكتلة الذرية الجرامية (جرام / مول):

1.008 = (H)	هيدروجين
16.00 = (O)	أكسجين
32.06 = (S)	كبريت
51.99 = (Cr)	كروم
126.9 = (I)	يود
137.3 = (Ba)	باريوم
183.9 = (W)	تنجستن

العدد الذري:

1 = (H)	هيدروجين
6 = (C)	كربون
7 = (N)	نيتروجين
8 = (O)	أكسجين
17 = (Cl)	كلور
28 = (Ni)	نيكل
30 = (Zn)	زنك

ثوابت فيزيائية:

ثابت تأين الماء (K_w) عند درجة 25°C = 10^{-14}

عدد أفوجادرو (N_A): $6.02 \times 10^{23} / \text{mole}$

1. يتفاعل هيدريد الباريوم (BaH₂) مع الماء (H₂O) لينتج:

- (أ) محلول حمضي
(ب) محلول قاعدي
(ج) محلول منظم
(د) محلول متعادل

2. عند تحوّل المركب من الحالة الفيزيائية السائلة إلى الحالة الصلبة، تسمى العملية.....

- (أ) تسامي
(ب) ترسّب
(ج) تكثف
(د) تجمّد

3. يصنف المحلول الذي لا يوصل الكهرباء بأنه.....

- (أ) إلكتروليتي
(ب) غروي
(ج) لا إلكتروليتي
(د) مزيج معلق (مستحلب)

4. الأيونات التالية: $^{54}_{26}\text{Fe}^{2+}$ و $^{48}_{22}\text{Ti}^{2-}$ تحتوي على نفس العدد من.....

- (أ) البروتونات
(ب) الإلكترونات
(ج) النيوترونات
(د) جسيمات ألفا

5. الدليل الكاشف، فينول فيثالين يستجدم في عملية معايرة حمض قوي مع قاعدة قوية لتعيين.....

- (أ) درجة الغليان
(ب) نقطة التعادل
(ج) درجة التجمد
(د) نقطة التكافؤ

6. أي التوالي يمثل زوجا من النظائر؟

- (أ) $^{37}_{17}\text{Cl}$ و $^{35}_{17}\text{Cl}$
(ب) $^{106}_{46}\text{Pd}$ و $^{206}_{82}\text{Pb}$
(ج) $^{31}_{15}\text{P}$ و $^{16}_8\text{O}$
(د) $^{209}_{83}\text{Bi}$ و $^{11}_5\text{B}$

7. أي الأنيونات التالية تحتوي على سبعة ذرات أكسجين؟

- (أ) البرمنجنات (البرمنغنات)
(ب) الفوسفات
(ج) ثنائي الكرومات
(د) كربونات هيدروجينية

8. عند تسخين كلورات البوتاسيوم الصلبة ($KClO_3$)، يتكوّن كلوريد البوتاسيوم الصلب (KCl) و غاز الأوكسجين ($O_2(g)$). يطلق على هذا التفاعل، تفاعل.....

- (أ) إتحاد
(ب) إحتراق
(ج) تعادل
(د) تحلل

9. يعتبر حمض البنزويك ($C_6H_5O_2H$):

- (أ) حمض سداسي البروتون
(ب) حمض خماسي البروتون
(ج) حمض أحادي البروتون
(د) حمض ثنائي البروتون

10. تحت مستوى الطاقة الأخير المشغول، أي يحتوي على إلكترونات، في أيون النيكل (Ni^{2+}) هو:

- (أ) 4s
(ب) 3p
(ج) 4f
(د) 3d

11. الرابطة المتكونة بين ذراتي الكربون في جزئ الأستيلين (C_2H_2) هي:

- (أ) رابطة أحادية تساهمية
(ب) رابطة ثنائية تساهمية
(ج) رابطة ثلاثية تساهمية
(د) رابطة أيونية

12. الرابطة التساهمية التناسقية تتكون عن طريق:

- (أ) المشاركة بثلاثة أزواج من الإلكترونات بين ذرتين
(ب) المشاركة بزوجين من الإلكترونات بين ذرتين
(ج) المشاركة بزوج من الإلكترونات بين ذرتين
(د) المشاركة بزوج من الإلكترونات من إحدى الذرتين

13. أي المركبات التالية، مركب أيوني؟

- (أ) HCl
(ب) PCl_3
(ج) CO
(د) ZnS

14. في أي من أزواج المواد التالية تكون فيها الذرات التي تحتها خط لها نفس عدد التأكسد؟

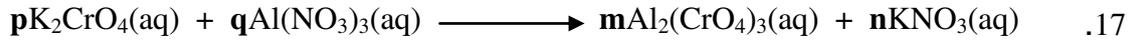
- (أ) K_3PO_4 و V_2O_5
(ب) Cr_2O_3 و $TiCl_4$
(ج) $KMnO_4$ و Mn_2O_3
(د) SO_3 و $AgClO_3$

15. إذا كانت ذوبانية السكر في الماء عند درجة حرارة 25 °C هي 211 جرام في 100 جرام من الماء، فإن المحلول الذي يحتوي على 200 جرام في 100 جرام من الماء عند نفس درجة الحرارة، يوصف بأنه محلول

- (أ) غير مشبع
(ب) مشبع
(ج) فوق مشبع
(د) منظم

16. أي من العبارات التالية عن المركبات العضوية: (CH₃CH₂CH₂NH₂) و (C₆H₅NH₂) **صحيحة**؟

- (أ) كلاهما مركب أروماتي أميني
(ب) كلا منهما يحتوي على مجموعة نيترو
(ج) كلاهما مركب أليفاتي أميني
(د) كلا منهما يحتوي على مجموعة أمين



بعد وزن المعادلة الكيميائية أعلاه، تكون قيمة المعامل (q) قبل KNO₃ تساوي:

- (أ) 9
(ب) 6
(ج) 3
(د) 2

18. المحلول المنظم، الذي يقاوم التغيير في الأس الهيدروجيني، يمكن تحضيره بخلط محاليل مائية من:

- (أ) حمض قوي و أحد أملاحه
(ب) قاعدة ضعيفة و أحد أملاحها
(ج) قاعدة قوية وقاعدة ضعيفة
(د) حمض قوي وماء



ما صيغة ثابت الاتزان لنظام الاتزان أعلاه؟

- (أ) $K = P^6_{O_2} / P^6_{CO_2}$
(ب) $K = 1 / P^6_{O_2} P^6_{CO_2}$
(ج) $K = P^6_{CO_2} / P^6_{O_2}$
(د) $K = P^6_{O_2} / P^6_{CO_2} P^6_{H_2O}$

20. ما الإذابة المولية لمحلول مشبع من هيدروكسيد النحاس الثنائي (Cu(OH)₂)، إذا كانت قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لهيدروكسيد النحاس الثنائي تساوي (4.80 x 10⁻²⁰)؟

- (أ) 4.80 x 10⁻²⁰ مول / لتر
(ب) 2.29 x 10⁻⁷ مول / لتر
(ج) 4.58 x 10⁻⁷ مول / لتر
(د) 3.37 x 10⁶ مول / لتر

21. ما الكتلة الإجمالية للماء التي يتم الحصول عليها عند إضافة (14.50 سم³)، إلى (0.3500 لتر) من الماء؟ [كثافة الماء تساوي 0.9980 جرام / سم³]

- (أ) 14.47 جرام
(ب) 0.9980 جرام
(ج) 0.3493 جرام
(د) 363.8 جرام

22. قيمة الأس الهيدروجيني (pH) للمحلول (A) تساوي 12.00 وللحلول (B) تساوي 8.00. فعليه يكون تركيز أيون الهيدروجين [H⁺] للمحلول (B) مره أكبر من للمحلول (B).

- (أ) 3000
(ب) 4.000
(ج) 1.500
(د) 10000

23. قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لحمض الهيدروكلوريك (HCl) في العصارة المعوية تساوي (2.00). كم (سم³) من محلول مائي لكاربونات الصوديوم (Na₂CO₃) الذي تركيزه يد (0.5 مول / لتر) اللازمة لمعادلة (100 سم³) الحمض المعوي؟



- (أ) 10 سم³
(ب) 50 سم³
(ج) 100 سم³
(د) 1000 سم³

24. أي من المركبات التالية له كتلة جزيئية جرامية تساوي 487.1 جرام / مول؟

- (أ) BaCl₂.2H₂O
(ب) Ba(IO₃)₂
(ج) BaCrO₄
(د) BaSO₄

25. ما كتلة ذرة واحدة من التنجستن (W)؟

- (أ) 3.27 x 10²¹ جرام
(ب) 3.05 x 10²⁴ جرام
(ج) 6.02 x 10²³ جرام
(د) 1.81 x 10²² جرام