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
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	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	51 -	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	52 -	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	53 -	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	54 -	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	55 -	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	56 -	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	57 -	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	58 -	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	59 -	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	60 -	A B C D

جامعة الكويت

مكتب نائب مدير الجامعة للشؤون العلمية

مركز التقييم و القياس

اختبارات القدرات الأكاديمية

اسم الطالب:	الإصدار **A**

الرقم المدني:

إرشادات وتعليمات:

1. يشتمل كتيب الاختبار ات على ثلاثة اختبارات هي:

الاختبار	عدد الأسئلة	الزمن
اللغة الإنجليزية	85	1 ساعة
الرياضيات	20 (لا يسمح باستخدام الآلة الحاسبة)	1 ساعة
الكيمياء	25	1 ساعة

2. دون جميع إجاباتك على **ورقة الإجابة** وفي المكان المخصص للاختبار وظلل الدائرة المناسبة بالقلم الرصاص كما هو مبين أدناه:

○○○○

3. تأكد من صحة بياناتك المدونة على ورقة الإجابة ولا تغيرها دون الرجوع للمشرف على القاعة.
4. دون الاسم والرقم المدني على كتيب الأسئلة .
5. سجل إصدار الاختبار المبين أعلاه على ورقة إجابتك .
6. اتبع إرشادات المشرف على القاعة.
7. التزم بالهدوء والنظام أثناء الاختبار ولا تبدي أي محاولة للغش .
8. تقيد بالوقت المخصص والمعلن لكل اختبار .

اختبار الكيمياء

الكتلة الذرية الجرامية (جرام / مول):

هيدروجين (H) = 1.0
كربون (C) = 12.0
أكسجين (O) = 16.0
صوديوم (Na) = 23.0

العدد الذرى:

هيدروجين (H) = 1
كربون (C) = 6
أكسجين (O) = 8

ثابت فيزيائى:

ثابت تأين الماء (K_w) عند درجة 25 ºس = 1.00×10^{-14}

عدد أفوجادرو (N_A) = 6.02×10^{23} / مول

1. يصنّف الماء النقي كيميائيا على أنه:

(أ) عنصر (ج) خليط متجانس
(ب) مركب (د) خليط غير متجانس

2. المركب الذي صيغته الكيميائية (NH_4NO_2)، يسمى:

(أ) نيتريت الأمونيوم (ج) نترات الأمونيا
(ب) نترات الأمونيوم (د) نيتريت الأمونيا الهيدروجينية

3. من بين الجمل التالية، اختر الجملة التي تدل على خاصية كيميائية.

(أ) يتسامى النفثالين عند درجة حرارة الغرفة
(ب) يتجمد الماء عند درجة صفر مئوي
(ج) يتبخر الإيثر عند درجة حرارة الغرفة
(د) يحترق الكبريت في الهواء

4. ي التوالي مركبين كل منهما يعتبر مركباً تساهمياً؟

(أ) $Cl_2(g)$ و $Na_2CO_3(s)$ (ج) $H_2O(l)$ و $CO_2(g)$
(ب) $I_2(s)$ و $NaCl(s)$ (د) $KCl(s)$و$N_2(g)$

5. يرمز إلى الذوبانية المولية لأيون الفضة [Ag^+] في محلول مشبع من كرومات الفضة (Ag_2CrO_4) بالتالي:

(أ) $(2s)^2$ مول / لتر (ج) (s^2) مول / لتر
(ب) $(2s)$ مول / لتر (د) (s) مول / لتر

6. يعتبر محلول الأمونيا المائي ($NH_3(aq)$) :

(أ) حمضي ضعيف (ج) قاعدي ضعيف
(ب) حمضي قوي (د) قاعدي قوي

7. أي التوالي يعتبر مركب غير الكتروليتي؟

(أ) NaCl (مصهور) (ج) $H_2SO_4(aq)$
(ب) $C_{12}H_{22}O_{11}$ (السكر) (د) $Ca(OH)_2(aq)$

8. يعّرف حمض برونشتد- لوري بالآتي:

(أ) مانح للبروتون (ج) مانح لزوج من الالكترونات
(ب) مستقبل للبروتون (د) مستقبل لزوج من الالكترونات

9. أسيتات البنزيل ($CH_3COOCH_2C_6H_5$) لها رائحة الياسمين، تعتبر أسيتات البنزيل:

(أ) ألدهيد (ج) كحول
(ب) كيتون (د) استر

10. تتماسك الذرات في المركبات الكيميائية مع بعضها البعض بواسطة.....

(أ) المولات (ج) **الروابط**
(ب) **البروتونات** (د) النيوترونات

11. $Cu(s) + S(g) \longrightarrow CuS(s)$

التفاعل أعلاه، مثال على.....
(أ) تفاعل تحلل (ج) تفاعل تعادل
(ب) تفاعل احتراق (د) تفاعل اتحاد

12. تفاعلات الأكسدة والاختزال تحدث بانتقال.....

(أ) إلكترون أو أكثر (ج) بروتون أو أكثر
(ب) أيون أو أكثر (د) نيوترون أو أكثر

13. أي المركبات العضوية التالية تحتوي على روابط تساهمية أحادية، إضافة إلى رابطة واحدة تساهمية ثلاثية بين ذرتي كربون؟

(أ) C_4H_8 (ج) C_2H_6
(ب) C_5H_8 (د) C_2H_6O

14. أي التوزيعات الإلكترونية التالية يعتبر صحيحا؟

(أ) $1s^2 2s^2 2p^7 3s^1$ (ج) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
(ب) $1s^2 2s^2 2p^6 2d^2$ (د) $1s^2 2s^2 2p^8$

15. المحلول الذي يتم الحصول عليه من خلط أحجام متساوية وبنفس التراكيز من محاليل مائية لحمض ضعيف وملح ذلك الحمض، يعتبر:

(أ) محلول غير متجانس (ج) محلول غروي
(ب) محلول متردد (د) محلول منظم

16. $\mathbf{q}MgCl_2(aq) + \mathbf{r}NH_4Cl(aq) \longrightarrow \mathbf{m}Mg_3N_2(s) + \mathbf{p}HCl(aq)$

عند وزن معادلة التفاعل الكيميائي أعلاه، تكون المعاملات (**m, p, q, r**) في المعادلة الموزونة:

	m	**p**	**q**	**r**
(أ)	2	6	6	3
(ب)	1	4	3	2
(ج)	1	8	3	2
(د)	1	6	3	2

17. $2SClF_5(g) + H_2(g) \rightleftharpoons S_2F_{10}(g) + 2HCl(g)$

ما صيغة ثابت الاتزان لنظام الاتزان أعلاه؟

(أ) $K_p = P_{S2F10} \cdot P^2_{HCl} / P^2_{SClF5} \cdot P_{H2}$ (ج) $K_p = P_{S2F10} \cdot P_{HCl} / P_{SClF5} \cdot P_{H2}$
(ب) $\mathbf{K_p = P^2_{SClF5} \cdot P_{H2} / P_{S2F10} \cdot P^2_{HCl}}$ (د) $K_p = P_{S2F10} \cdot P^2_{HCl} \cdot P^2_{SClF5} \cdot P_{H2}$

18. في أي التوالي تحمل الذرات التي تحتها خط نفس عدد التأكسد؟

(أ) $\underline{Cr}_2O_3$ و $K_2\underline{Cr}_2O_7$ (ج) $H_3\underline{P}O_4$ و $Mg_2\underline{P}_2O_3$
(ب) $K\underline{Mn}O_4$ و $NaH\underline{S}O_4$ (د) $K_3\underline{P}O_4$ و $\underline{P}_2O_5$

19. ما النسبة المئوية الكتلية للماء (H_2O) في كبريتات البوتاسيوم-الألومنيوم المائية (Alum) ($KAl(SO_4)_2.12H_2O$)؟
[الكتلة الجزيئية الجرامية لكبريتات البوتاسيوم-الألومنيوم المائية (Alum) ($KAl(SO_4)_2.12H_2O$) = 474,3 جرام/ مول]

(أ) % 3,80 (ج) % 25,0
(ب) % 45,5 (د) % 75,0

20. سائل ثنائي إيثيل الايثر، كثافته تساوي 0.714 جرام / سم^3، ما الحجم (بالسنتيمتر المكعب) من السائل الذي يلزم لتوفير 0.750 مول من الايثر؟
[الكتلة الجزيئية الجرامية لثنائي إيثايل الايثر= 0, 74 جرام/ مول]

(أ) 77.7 سم^3 (ج) 81.6 سم^3
(ب) 39.7 سم^3 (د) 62.4 سم^3

21. ما تركيز أيون الهيدروجين [H^+] لمحلول هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH) الذي تركيزه 1.25 x 10^{-2} مول / لتر؟

(أ) 8.00 x 10^{-13} مول / لتر (ج) 1.00 x 10^{-14} مول / لتر
(ب) **1.00 X 10^{-7}** مول / لتر (د) 1.25 x 10^{-12} مول / لتر

22. عينة من المركب ($Na_2B_4O_7.10H_2O$) تحتوي على 0,3478 جرام من الصوديوم (Na). ما كتلة هذه العينة؟
[الكتلة الجزيئية الجرامية للمركب ($Na_2B_4O_7.10H_2O$) = 381,4 جرام/ مول]

(أ) 0,3478 جرام (ج) 2,884 جرام
(ب) 0,3814 جرام (د) 1,442 جرام

23. محلول تم تحضيره بإذابة 20,75 جرام من كبريتات الزنك ($ZnSO_4$) في كمية كافية من الماء للحصول على 500 سم^3 من المحلول. احسب مولارية هذا المحلول؟
[الكتلة الجزيئية الجرامية لكبريتات الزنك ($ZnSO_4$) = 161,5 جرام/ مول]

(أ) 0,257 مول / لتر (ج) 0,208 مول / لتر
(ب) **0,0642 مول / لتر** (د) 0,162 مول / لتر

24. ما عدد مولات الكربون (C) الموجودة في 7,25 جرام من المركب $(Ni(C_4H_7O_2N_2)_2)$؟
[الكتلة الجزيئية الجرامية للمركب $(Ni(C_4H_7O_2N_2)_2)$ = 288,92 جرام/ مول]

(أ) 0,0251 مول
(ب) 0,201 مول
(ج) 0,100 مول
(د) 0,351 مول

25. ما العدد الكلي لذرات النيتروجين (N) الموجودة في 2 ,05 جرام من أكسيد ثنائي النيتروجين (N_2O)؟
[الكتلة الجزيئية الجرامية لأكسيد ثنائي النيتروجين (N_2O) = 44,0 جرام/ مول]

(أ) $6,02 \times 10^{23}$ ذره
(ب) $2,05 \times 10^{22}$ ذره
(ج) $2,80 \times 10^{22}$ ذره
(د) $5,61 \times 10^{22}$ ذره