



مدونة المناهج السعودية

<https://eduschool40.blog>

الموقع التعليمي لجميع المراحل الدراسية

في المملكة العربية السعودية



جامعة الكويت
مكتب نائب مدير الجامعة للشؤون العلمية
مركز التقييم و القياس

اختبارات القدرات الأكاديمية

الإصدار A	اسم الطالب:
	الرقم المدني:

إرشادات وتعليمات:

- يشتمل كتيب الاختبارات على ثلاثة اختبارات هي:

الزمن	عدد الأسئلة	الاختبار
1 ساعة	85	اللغة الإنجليزية
1 ساعة	20 (لا يسمح باستخدام الآلة الحاسبة)	الرياضيات
1 ساعة	25	الكيمياء
- دون جميع إجاباتك على ورقة الإجابة وفي المكان المخصص للاختبار وظل الدائرة المناسبة بالقلم الرصاص كما هو مبين أدناه:
○○○○
- تأكد من صحة بياناتك المدونة على ورقة الإجابة ولا تغيرها دون الرجوع للمشرف على القاعة.
- دون الاسم والرقم المدني على كتيب الأسئلة .
- سجل إصدار الاختبار المبين أعلاه على ورقة إجابتك .
- اتبع إرشادات المشرف على القاعة.
- التزم بالهدوء والنظام أثناء الاختبار ولا تبدي أي محاولة للغش .
- تقيد بالوقت المخصص والمعلن لكل اختبار .

اختبار الكيمياء

الكتلة الذرية:

1.0 = (H)	هيدروجين
12.0 = (C)	كربون
16.0 = (O)	أكسجين
32.1 = (S)	كبريت

العدد الذري:

1 = (H)	هيدروجين
6 = (C)	كربون
8 = (O)	أكسجين
15 = (P)	فوسفور
17 = (Cl)	كلور
19 = (K)	بوتاسيوم
24 = (Cr)	كروم
26 = (Fe)	حديد
35 = (Br)	بروم

العدد الكتلي:

80 = (Br)	بروم
-----------	------

ثابت فيزيائي:

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

1. التسامي (التطاير) عبارة عن تحول.....

- (أ) الصلب إلى غاز
(ب) الصلب إلى سائل
(ج) الغاز إلى سائل
(د) السائل إلى غاز

2. يعرف الكاتيون بأنه:

- (أ) ذرة أو مجموعة من الذرات تحمل شحنة سالبة
(ب) ذرة أو مجموعة من الذرات تحمل شحنة موجبة
(ج) ذرة مستقرة
(د) مجموعة من الذرات المستقرة

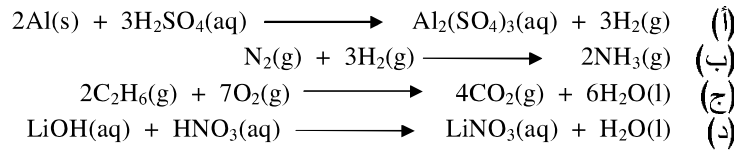
3. ما الاسم الكيميائي للمركب $(\text{Co}_2(\text{CrO}_4)_3)$ ؟

- (أ) ثنائي كرومات الكالسيوم
(ب) ثنائي كرومات البوتاسيوم
(ج) كرومات الكالسيوم
(د) كرومات الكوبالت

4. يعتبر حمض الكربونيك (H_2CO_3)

- (أ) حمضاً ثنائي البروتون
(ب) حمضاً أحادي البروتون
(ج) حمضاً ثلاثي البروتون
(د) حمضاً سداسي البروتون

5. أي التفاعلات التالية يعتبر تفاعل احتراق؟



6. أي التوالي ينتج محلول قلوي عند إذابته في الماء؟

- (أ) NaCl
(ب) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
(ج) $\text{NO}_2(g)$
(د) $\text{HCl}(g)$

7. ما الصيغة الكيميائية للمركب المتكون من الأيونات Ca^{2+} و Se^{2-} ؟

- (أ) Ca_2Se_3
(ب) Ca_3Se_2
(ج) Ca_3Se
(د) CaSe

8. إذا كانت ذوبانية نترات البوتاسيوم (KNO_3) عند درجة 20° س هي 30,0 جرام لكل 100 جرام من الماء، فعليه يكون المحلول الذي يحتوي على 25,0 جرام من نترات البوتاسيوم لكل 100 جرام من الماء عند نفس درجة الحرارة، محلولاً

- (أ) غير مشبع
(ب) مشبع
(ج) مشبع
(د) منظماً

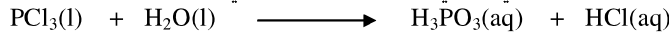
9. الصيغة الكيميائية ($CH_3CH_2CHCH_2$) تمثل مركباً

- (أ) ألكان
(ب) ألكاين
(ج) ألكين
(د) كحول

10. أي الجمل التالية تنطبق على الأحماض القوية؟

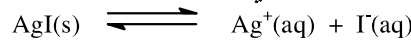
- (أ) الأحماض القوية تتأين تماماً في الماء
(ب) الأحماض القوية يكون طعمها مر
(ج)
(د)

11. عند وزن معادلة التفاعل الكيميائي التالي، تكون المعاملات في المعادلة الموزونة:



- (أ) 1:3:3:3
(ب) 3:1:3:1
(ج) 1:3:3:1
(د) 3:1:1:1

12. ما الإذابة المولية لمحلول مشبع من يوديد الفضة ($AgI(s)$) إذا كانت قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) ليوديد الفضة تساوي $10^{-17} \times 8,51$ ؟



- (أ) $10^{-34} \times 7,24$ مول/لتر
(ب) $10^{-9} \times 2,92$ مول/لتر
(ج) $10^{-17} \times 8,51$ مول/لتر
(د) $10^{-9} \times 9,22$ مول/لتر

13. أي المجموعات التالية تعطي أعداد التأكسد الصحيحة للعناصر الثلاثة المتواجدة في ثنائي كرومات البوتاسيوم ($K_2Cr_2O_7$) حسب ترتيب العناصر كما هو موضح في الصيغة الكيميائية؟

- (أ) 2-، 6+، 1+
(ب) 1-، 3+، 1+
(ج) 2+، 12+، 14-
(د) 2+، 6+، 14-

14. أي المركبات التالية مركب أيوني؟

- (أ) H₂ (ب) H₂O
(ج) KCl (د) CH₄

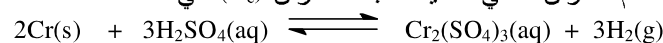
15. أي المركبات العضوية التالية يعتبر مركباً أروماتي؟

- (أ) C₂H₂ (ب) C₆H₁₂
(ج) C₅H₁₂ (د) C₆H₅CH₃

16. المحلول المنظم الذي يتكون من حمض ضعيف وقاعدة مرافقة أو قاعدة ضعيفة وحمض مرافق، يقاوم التغيير في.....

- (أ) pH (ب) pK_w
(ج) pK_c (د) pCl

17. لنظام الاتزان التالي، صيغة ثابت الاتزان (K_c) هي:



- (أ) $K_c = [\text{Cr}] [\text{H}_2\text{SO}_4]^3 / [\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3] [\text{H}_2]^3$
(ب) $K_c = [\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3] [\text{H}_2]^3 / [\text{H}_2\text{SO}_4]^3$
(ج) $K_c = 1 / [\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3] [\text{H}_2]^3$
(د) $K_c = [\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3] [\text{H}_2]^3 / [\text{Cr}] [\text{H}_2\text{SO}_4]^3$

18. قطعة من المعدن كتلتها 81.4 جرام وضعت في مخبر مدرج يحتوي على 35.0 سم³ من الماء، حيث ارتفع حجم الماء إلى 47.5 سم³، فما كثافة المعدن؟

- (أ) 0.154 جرام / سم³ (ب) 0.592 جرام / سم³
(ج) 2.68 جرام / سم³ (د) 6.51 جرام / سم³

19. ما عدد البروتونات و الإلكترونات في أيون البروم (Br⁻)؟

- (أ) 35 بروتون و 36 إلكترون (ب) 35 بروتون و 35 إلكترون
(ج) 35 بروتون و 34 إلكترون (د) 80 بروتون و 34 إلكترون

20. ما حجم محلول نترات الفضة (AgNO₃(aq)) الذي تركيزه 0.10 مول / لتر اللازم لمعايرة 1.75 ملليمول من محلول كلوريد الصوديوم (NaCl(aq))؟

- (أ) 25,0 سم³ (ب) 17,5 سم³
(ج) 5,17 سم³ (د) 0,175 سم³

21. إذ كانت قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لعصير الطماطم تساوي 4,50 ، فعليه يكون تركيز أيون الهيدروكسيد [OH⁻] للعصير يساوي:

- (أ) $10^{-5} \times 3.16$ مول / لتر
(ب) $10^{-14} \times 1.00$ مول / لتر
(ج) $10^{-9} \times 3.16$ مول / لتر
(د) $10^{-7} \times 1.00$ مول / لتر

22. الكتلة الجزيئية لسكر الفركتوز (C₁₂H₂₂O₁₁) تساوي:

- (أ) 342.0 جرام / مول
(ب) 420.0 جرام / مول
(ج) 298.0 جرام / مول
(د) 266.0 جرام / مول

23. أي الأيونات التالية لها أكبر عدد من الإلكترونات المفردة في تحت مستوى الطاقة الأخير؟

- (أ) P³⁻
(ب) Cr³⁺
(ج) Fe³⁺
(د) O²⁻

24. ما عدد مولات الأكسجين (O) الموجودة في 9,25 جرام من المركب (Fe₂Cr₃O₁₂)؟
[الكتلة الجزيئية للمركب (Fe₂Cr₃O₁₂) = 459,6 جرام / مول]

- (أ) 0,0201 مول
(ب) 0,0403 مول
(ج) 0,242 مول
(د) 0,0604 مول

25. ما عدد جرامات الكبريت (S) الموجودة في 12,75 جرام من ثيوكبريتات الألمنيوم (Al₂(S₂O₃)₃)؟ [الكتلة الجزيئية لثيوكبريتات الألمنيوم = 390,6 جرام / مول]

- (أ) 12,75 جرام
(ب) 2,095 جرام
(ج) 9,430 جرام
(د) 6,287 جرام

اختبارات القدرات الأكاديمية
ورقة الإجابة

113 مسلسل القاعة

قاعة الاختبار

قاعة رقم 20 مبنى 11 خ - كلية العلوم

اسم الطالب

أسم الطالب

281000100001 الرقم المدني

206115000 الرقم الجامعي

3-Exam مواد الاختبار
الانجليزي ورياضيات وكيمياء

تاريخ الاختبار السبت الموافق 3 - يوليو - 2010

إصدار الامتحان
Exam's Version

- Version A نموذج أ
 Version B نموذج ب
 Version C نموذج ج
 Version D نموذج د

الحضور

Attendance

- Present حاضر
 Absent غائب

التشعب

Track

- Science علمي
 Art ادبي

صف الطالب

Student Grade

- Grade 11 الصف 11
 Grade 12 الصف 12

Required exams

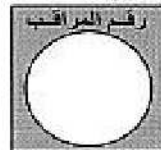
الاختبارات المطلوبة

- English+Math.+Chem. انجليزي + رياضيات + كيمياء
 English+Mathematics انجليزي + رياضيات
 English+Chemistry انجليزي + كيمياء
 Mathematics+Chemistry رياضيات + كيمياء
 English only انجليزي فقط
 Mathematics only رياضيات فقط
 Chemistry only كيمياء فقط

إرشادات مهمة

USE A No. 2 PENCIL

- 1- استخدم القلم الرصاص فقط في تعبئة ورقة الاختبار ولا تترك فراغات.
- 2- قلب الدائرة العنقودية خلفها تماما وضمن في المسك.
- 3- لا تكتب بعدا من لائحة تعبئة او دائرة عند المسح.
- 4- عند تعبئة الدائرة يرامى عدم الخروج عن حدود الدائرة.



تضليل صحيح ●

تضليل خطأ ⊗ ⊙ ⊖ ⊕

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

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 E	6 -	A B C D E	11 -	A B C D E	16 -	A B C D E		
2 -	A B C D E	7 -	A B C D E	12 -	A B C D E	17 -	A B C D E		
3 -	A B C D E	8 -	A B C D E	13 -	A B C D E	18 -	A B C D E		
4 -	A B C D E	9 -	A B C D E	14 -	A B C D E	19 -	A B C D E		
5 -	A B C D E	10 -	A B C D E	15 -	A B C D E	20 -	A B C D E		

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