



Chemistry

Study Guide- Specialization Test

(Grade 9 – Grade 12) Teachers

Year 2020





Table of Contents

Test Overview	Page 2
Test specifications	Page 3
Sample Questions	Page 5
Answer Key	Page 23







Educational Professions Licensure

Chemistry Guide

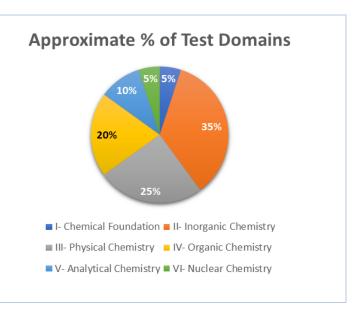
The Teacher Licensing System in the Ministry of Education of the United Arab Emirates is one of the educational priorities that aim at optimizing investment in teachers in order to help them to achieve the objectives of the ministry and to improve educational outcomes.

The Chemistry Test for teachers is one of the Professional teacher's license requirements for those who are teaching grade 9 to grade 12 Chemistry.

Test Overview

Test Name	Chemistry Grade 9- 12 teachers	
Number of questions	100	
Test Duration 2 hours		
Format of questions	Multiple Choice questions	
Test Delivery Computer delivered		

Content Domain	Approximate Percentage of Test	Approximate Number of Questions
I- Chemical Foundation	5%	5
II- Inorganic Chemistry	35%	35
III- Physical Chemistry	25%	25
IV- Organic Chemistry	20%	20
V- Analytical Chemistry	10%	10
VI- Nuclear Chemistry	5%	5









Test Specifications

I. Chemical Foundations

To understand, compare, and, apply concepts related to

- The Scientific Method
- Uncertainty in Measurements
- Dimensional Analysis
- Density

- Units of Measurements
- Significant figures
- Temperature
- Classification of Matter

II. Inorganic Chemistry

To understand, compare, and, apply concepts related to

- Structure of the atom
- Chemical Bonding
- Gases
- Solutions

- The Periodic Table
- Stoichiometry
- Liquids and Solids
- Acids and Bases

III. Physical Chemistry

To understand, compare, and, apply concepts related to

- Thermochemistry
- Chemical Kinetics
- Thermodynamics

- Chemical Equilibrium
- Electrochemistry

IV. Organic Chemistry

To understand, compare, and, apply concepts related to

- Saturated Hydrocarbons: Alkanes
- Aromatic Hydrocarbons
- Alcohols
- Ethers
- Carboxylic Acids
- Amines
- Polymers

- Unsaturated Hydrocarbons: Alkenes and Alkynes.
- Alkyl Halides
- Aldehydes and Ketones
- Esters
- Organic Reactions







V. Analytical Chemistry

To understand, compare, and, apply concepts related to

- Experimental Measurements
- Separation Techniques
- Qualitative Analysis of Inorganic ions
- Chemical Hazards

- Determination of physical properties
- Instrumental Techniques: pH determination, Spectroscopy
- Safety Principles

VI. Nuclear Chemistry

To understand, compare, and, apply concepts related to

- Radioactive Decay
- Nuclear Transformation
- Nuclear Fusion

- Half-Life
- Nuclear Fission
- Uses of Radioactivity







Sample Questions

Choose the best answer:

1.	
What is 7500 nm in picometers (pm).	عبر عن 7500 nm بالبيكومتر.

A. 7.50 pm

B. 750 pm

C. $7.5 \times 10^6 \text{ pm}$

D. $7.5 \times 10^{12} \, \text{pm}$







 A lab technical was assigned the task of determining the pH value of the blood sample.

The analyst performed three replicate measurements of the pH and reported the following results.

أجرى فني مختبر تحليل طبي لعينة دم أحد المرضى وذلك بتحديد قيمة درجة الحموضة pH لعينة الدم. وتم اجراء تحليل الـ pH لنفس عينة الدم ثلاث مرات وحصل على النتائج التالية.

(A) pH = 8.78

(B) pH = 8.79

(C) pH = 8.78

If the actual pH of blood is 7.40, how would you evaluate the above data performance in terms of accuracy and precision?

اذا كانت درجة الحموضة الفعليه للدم هي 7.40 فكيف يمكن تقييم أداء التحليل بناء على البيانات المذكورة أعلاه من حيث الصحة والدقة؟

neither accurate nor precise	ست دقيقة و لا صحيحة
accurate but not precise	سحيحة ولكن ليست دفيقة
accurate and precise	سحيحة ودقيقة
precise but not accurate	قيقة ولكن ليست صحيحة





3.				
	Express the fraction	1/51	in scientific notation to)
	3 significant figures.			

A. (3131104000 000000 0000 - 2	
,	1.97×10^{-2}	

 Which of the following atomic orbitals is not theoretically possible in the atomic structure.

أي من الأفلاك الذرية التالية غير موجود نظرياً في التركيب الذري بشكل عام.

A.		
	7f	



5.	
	Which one of the following elements would have
	the largest second ionization energy?

أي من العناصر التالية لديه أعلى طاقة تأين ثانية؟

A.	K

B.
$$K^+ > S^{2-} > Cl^- > P^{3-} > Ca^{2+}$$

C.
$$P^{3-} > S^{2-} > Cl^- > Ca^{2+} > K^+$$

D.
$$P^{3-} > S^{2-} > Cl^- > K^+ > Ca^{2+}$$





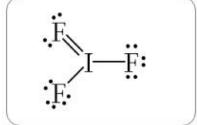
Which of the following is a polar molecule?

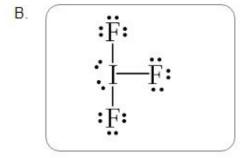
أي مما يلي يُعتبر جزيء قطبي.

- CF₄
- B. CO₂
- C. BH₃
- D. SO₂
- 8. What is the correct Lewis structure for IF₃?

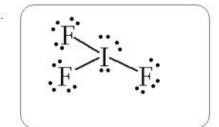
ما بناء لويس الصحيح للمركب ١٢٦؟

A.





C.



D.





9.	
	What is the type of hybridization in the following
	molecule?

ما نوع التهجين في الجزيء أدناه ؟

VA	0	1
Xe	0	4

Δ		
Λ.	sp ³ d	
	op u	

C.
$$sp^3d^2$$

D.
$$sp^2$$

Consider the following reaction:

و فقا للتفاعل التالي:

$$4NH_{3(g)} + 5O_{2(g)} \rightarrow 4NO_{(g)} + 6H_{2}O_{(l)}$$

If 2.0 g of NH₃ reacted with 3.0 g of O₂, what is the expected volume of NO gas that is produced from this reaction?

Note: that the reaction is carried out under standard temperature and pressure.

Round your answer to the nearest hundredths, no need to include a unit to your answer (numbers only).

اذا تفاعل 2.0 g من NH₃ مع 3.0 g من _{O2}، ما حجم غاز NO المتوقع إنتاجه من هذا التفاعل؟

> ملاحظة: تم إجراء هذا التفاعل تحت الظروف القياسية (الضغط و الحرارة).

قرب إجابتك إلى أقرب جزء من مئة، لا حاجة لتضمين وحدة لإجابتك (أرقام فقط).







A 75.0 L steel cylinder at 20.0°C contains acetylene gas, at a pressure of 1.39 atm.
Assuming ideal behavior for the acetylene gas, what is the acetylene density in the cylinder?

اسطوانة فو لانية حجمها ٢٥.٥ لو وحرارتها 20.0°C مملوءه بغاز الأستيلين و بضغط مقداره 1.39 atm بافتراض السلوك المثالي للغاز، احسب كثافة غاز الأستيلين داخل الاسطوانة.

Round your answer to the nearest hundredths, no need to include a unit to your answer (numbers only).

قرب إجابتك إلى أقرب جزء من مئة، لا حاجة لتضمين وحدة لإجابتك (أرقام فقط).

12. Under what conditions the real gas closely ما هي الضروف التي عندها يقترب سلوك الغاز approaches the behavior of an ideal gas? الحقيقي من سلوك الغاز المثالي ؟ A. الضبغط المنخفض و الحرارة المرتفعة Low pressure and high temperature B. الضبغط المرتفع و الحرارة المرتفعة High pressure and temperature C. الضغط المنخفض و الحرارة المنخفضة Low pressure and temperature D. الضبغط المرتفع و الحرارة المنخفضية High pressure and low temperature







13.	
	The compounds below have very similar molar
	masses. Which compound has the lowest boiling
	point?

المركبات التالية لديها كتل مولية متقاربة جداً. أي من هذه المركبات له أقل درجة غليان؟

A. (CH ₃ OCH ₃	
В.	CH ₃ CH ₂ CH ₃	
C	CH ₃ CH ₂ OH	
D. (CH ₃ CHO	

14. A solution made by dissolving 12.5 g of C₆H₁₂O₆ into 120 ml of water. What is the expected change in the boiling point (ΔT _b) for this solution?

ما مقدار التغيير المتوقع على درجة الغليان (ΔT_b) ما مقدار التغيير المتوقع على درجة الغليان ($C_6H_{12}O_6$ من 12.5~g باذابة وفي 120~m من الماء؟

A. (0.578°C	
3.	0.069°C	
E	0.296 °C	
D. (1.729 °C	





15.
Based on the below information, what is the pH of H₃PO₄ with a concentration of 5.0 M?

بالاعتماد على المعلومات أدناه احسب قيمة الـ pH لحمض الهيدروفسفوريك H₃PO₄ و الذي تركيزه 5.0 M ?

$H_3PO_{4(aq)} \rightleftharpoons H^+_{(aq)} + H_2PO_4^{(aq)} \qquad K_{a1} = 7.5 \times 10^{-3}$
0.72
6.12
0.61
0.19







16.
$$2 \text{ Ba(s)} + \text{O}_2(g) \rightarrow 2 \text{ BaO(s)} \Delta H = -1107.0 \text{ kJ}$$

 $\text{Ba(s)} + \text{CO}_2(g) + \frac{1}{2} \text{O}_2(g) \rightarrow \text{BaCO}_3(s) \Delta H = -822.5 \text{ kJ}$

Use the above equations to calculate ΔH for the following reaction. ΔH أعلاه لإجاد قيمة ΔH أعلاه أعلاه أعلاء أعلاه أعلاه أعلاء أعلاه أعلاء أعلاء

$$BaCO_3(s) \rightarrow BaO(s) + CO_2(g)$$

538.0 kJ	
-296.0 kJ	
-147.0 kJ	
269.0 kJ	







17. Which of the following is not a possible structural isomer for C_7H_{16} ?

أي مما يلي لا يعتبرايزومر هيكلي للمركب C₇H₁₆ ؟

A. 2,2-dimethylpentane	2،2-ئنائي ميئيل بنتان
B. 3-methylheptane	3-میٹیل هیبتان
C. 2,4-dimethylpentane	4،2-ئتائي ميثيل بنتان
D. 3-methylhexane	3-مىئىل ھىكسان







18. What is the IUPAC name for this compound?

استخدم نظام الـ IUPAC لتسمية المركب التالي.

A.	4-chloro-1-hydroxy-2-methyl-4- hexen-4-one	4-كلورو-1-هيدروكسي-2-ميثيل-4- هكسين-4-أون
B.	3-chloro-6-hydroxy-5-methyl-3- hexen-2-one	3-كلورو-6-هيدروكسي-5-ميثيل-3- هكسين-2-أون
C.	3-chloro-6-hydroxy-5-methyl-4- hexen-2-one	3-كلورو-6-هيدروكسي-5-ميثيل-4- هكسين-2-أون
D.	4-chloro-1-hydroxy-2-methyl-3- hexen-4-one	4-كلورو-1-هيدروكسي-2-ميثيل-3- هكسين-4-أون





19. Complete the following oxidation reaction:

اكمل تفاعل التأكسد التالي:

$$\begin{array}{c|c} \text{OH} & \\ \mid & \\ \text{CH}_2 & \xrightarrow{\mathsf{KMnO}_{\mathsf{4}[\mathsf{aq}]}} \end{array}$$

B.

C.

D.

$$\bigcirc -\stackrel{\mathrm{O}-\mathrm{H}}{\longleftarrow}$$





20. A buffer solution containing 0. 44 M of formic acid HCHO₂ (K_a = 1.8×10⁻⁴) and 0.25 M of potassium formate KCHO₂. Calculate the pH of the solution?

محلول منظم يحتوي M 0.44 من حمض الفور ميك $K_a = 1.8 \times 10^{-4}$ ($K_a = 1.8 \times 10^{-4}$) و 0.25 M من ملح فور مات البوتاسيوم M0.25 PH احسب قيمة M9

A. (3.62	
В.	3.74	
C	3.99	
D. (3.50	





21.

The half-life of Potassium – 40 is 1.26×10^9 years. If you have a rock sample that is 3.15 billion years old and contains $2.73 \times 10^{-7} \mathrm{g}$ of Potassium – 40.

What was the original mass of Potassium – 40 present in the rock?

إذا علمت أن عمر النصف للبوتاسيوم – 40 هو 1.26×10^9 من أدينا حينة قديمة من الصخر عمر ها 3.15 مليار سنة وتحتوي على الصخر عمر ها 2.73 من البوتاسيوم – 40، فكم كانت كتلة البوتاسيوم – 40 الموجودة أصلاً في الصخر؟

Α.	1.54 × 10 ⁻⁶ g	
		/

C.
$$3.60 \times 10^{-7} \text{ g}$$

D.
$$1.14 \times 10^{-6} \text{ g}$$







22.	
	Complete the following sentences with the
	correct type of alcohol.

أكمل الجمل التالية مستخدماً نوع الكحول الصحيح:

Reduction of aldehyde yields ___(1)___, while reduction of ketones yield ___(2)___.

تفاعل اختزال الألدهيد يُنتج _(1)_، في حين أن اختزال الكيتونات يُنتج _(2)_.

Λ		
Α.	(1)= primary alcohol	(1)= الكحول الإبتدائي
	(2)= secondary alcohol	(2)= الكحول الثانوي

B. (1)- primary alcohol
 (2)- tertiary alcohol
 (3)- الكحول الثلاثي

C. (1)= secondary alcohol
 (2)= primary alcohol
 (3)= الكحول الابتدائي

D. (1)= الكحول الثلاثي (1)= الكحول الثلاثي (2)= secondary alcohol (2)= الكحول الثانوي (2)= الكحول الثانوي (2)= الكحول الثانوي (2)= الكحول الثانوي (3)= (2)







23.	
	What is the major product of the addition reaction
	of HCI to the following compound?

ما الناتج الرئيسي من تفاعل إضافة HCl الى المركب أدناه ؟

A (
Λ.	CH ₂ -CHCI-CH=CH ₂
	3 2

24.
What is the electron configuration for an atom that is most likely to be attracted by a magnetic field?

أي التر اكيب الالكتر ونية أدناه قد تجعل الذر ة تَنجذِب للمجال المغناطيسي؟

Δ		
Λ.	1s ² 2s ²	
	13 23	~~

B.
$$1s^22s^22p^63s^23p^64s^24p^63d^{10}$$

C.
$$1s^2 2s^2 2p^4$$

D.
$$1s^22s^22p^63s^2$$





25.

From the values below for the standard reduction potentials, the strongest reducing agent is __(1)__, and the strongest oxidizing agent is

بناءاً على قيم جهود الاختزال القياسية أدناه، فإنّ أقوى عامل مختزل هو __(1)__، و أقوى عامل مؤكسد هو __(2)__.

$$Ag^{+}(aq) + e^{-} \rightarrow Ag(s)$$
 0.80V
 $2H^{+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow H_{2}(g)$ 0.00V
 $Cd^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow Cd(s)$ -0.40V







Answer Key

Question	Answer
1.	С
2.	D
3.	В
4.	D
5.	С
6.	D
7.	D
8.	В
9.	С
10.	1.68
11.	1.51
12.	Α
13.	В
14.	С
15.	Α
16.	D
17.	В
18.	В
19.	Α
20.	D
21.	А
22.	Α
23.	В
24.	С
25.	С

