

CHEMISTRY

BEST BANK

إعداد الأستاذ محمد طارق

9

الفصل الأول



2023 - 2024

المقدمة

بسم الله الرحمن الرحيم

أحمد الله وأشكره على إنجاز هذا العمل النافع فله الحمد أولاً وأخيراً طلابي الأعزاء لا بد أن نعي أن عمل أي بشر لا يخلوا من نقص أو عيب فإن الكمال لله وحده أشكر كل من ساندني على إنجاز هذا العمل وشكراً لأخي الذي ساعدني في تدقيق الاجابات وشكراً لصديقي سلطان حسن الذي أعطاني إسم مجموعة الكيمياء رحمه الله وأسكنه فسيه جناته يارب.

فهرس البنك

- ★ من صفحة (2 - 5) بنك الدرس الأول من الوحدة الأولى. ★ من صفحة (6 - 9) بنك الدرس الثاني من الوحدة الأولى. ★ من صفحة (10 - 13) بنك الدرس الأول من الوحدة الثانية.
- ★ من صفحة (14 - 17) بنك الدرس الثاني من الوحدة الثانية.

ملاحظات

هذه الملاحظات حول بنك الاسئلة

- 1 يحتوي البنك على (100) سؤال للفصل الأول كامل.
- 2 هناك أسئلة جميعها صحيحة ولكن الإجابة الصحيحة هي الاصح.
- 3 البنك مختلف عن أسئلة الكتاب على نحو متوسط.
- 4 بنك الأسئلة خاص بطلبة الصف التاسع.

أي مما يلي يعد عنصرًا : 

H₂  a + b  HBr  NaCl 

أي مما يلي يعد مركبًا : 

S₈  a + b  CH₃COOH  HCl 

يتكون عنصر الحديد من : 

ذرات الحديد  a + b  حديد  ذرات 

تعبير العلماء عن الذرة بنماذج يسمى : 

النموذج الذري  الذرة  أعداد ذرية  b + c 

معنى كلمة "Atom" : 

غير قابل للتجزئة  ذرة  a + b  لا شيء مما ذكر 

العالم الذي قام بعمل بتجربة التحليل الكهربائي هو : 

توماس أدسون  شرودنغر  مايكل  بور 



مؤسس النظرية الذرية الحديثة هو : 

دالتون d رذرفورد c بور b مايكل فارداي a

وصف دالتون الذرة بأنها : 

كروي + مصمت a لا تنقسم b جميع ما ذكر c جسيم صغير جدًا d

يتكون المركب من تفاعل : 

مادتين فقط a مادتين فأكثر b $a + d$ c $AB + CD$ d

النسبة العددية على الترتيب بين مكونات الماء "H₂O" هو : 

2 : 3 a 3 : 2 b 2 : 1 c لا شيء مما ذكر d

طرح العالم دالتون نظريته الذرية عام : 

1809 a 1803 b 1808 c 18011 d

هل نظائر العنصر نفسه لها نفس الكتلة والحجم؟ 

نعم a لا b ... c ... d



أي مما يلي يمتلك طبيعة كهربائية : 

a مركب تساهمي b مركب أيوني c $a + b$ d جميع المركبات

نستطيع تفكيك المركبات إلى ما هو أبسط منها عن طريق : 

a تحليل كهربائي b الحرارة c الضوء d جميع ما ذكر

شحنة الذرة متعادلة كهربائياً بسبب : 

a البروتونات b الالكترونات c النيوترونات d $a + b$

تعد شحنة النواة : 

a موجبة b سالبة c متعادلة d ليس لها شحنة

طرح العالم ثومسون نظريته الذرية عام : 

a 1897 b 1803 c 1808 d 18011

تم إكتشاف النيوترونات على يد العالم : 

a شرودنغر b شادويك c بور d رذرفورد



توجد الالكترونات : ?

a	في النواة	b	مستوى طاقة	c	$b + d$	d	حول النواة
---	-----------	---	------------	---	---------	---	------------

معظم حجم الذرة عبارة عن أجسام صغيرة هل العبارة : ?

a	صحيحة	b	غير صحيحة	c	غير معقول	d	لا شئ مما ذكر
---	-------	---	-----------	---	-----------	---	---------------

التعبير الصحيح لشحنة النيوترونات هو : ?

a	0	b	\pm	c	$a + b$	d	لا شئ مما ذكر
---	---	---	-------	---	---------	---	---------------

كم عدد مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة : ?

a	لا نهائي	b	7	c	2	d	لا شئ مما ذكر
---	----------	---	---	---	---	---	---------------

طرح العالم رذرفورد نظريته الذرية عام : ?

a	1809	b	1911	c	1808	d	1915
---	------	---	------	---	------	---	------

تم إكتشاف البروتونات على يد العالم : ?

a	شروندنغر	b	شادويك	c	بور	d	رذرفورد
---	----------	---	--------	---	-----	---	---------

يتسع المستوى الأخير لذرة الصوديوم :

4e⁻ d 7e⁻ c 6e⁻ b 9e⁻ a

يتسع المستوى الثاني لذرة الهيليوم :

لا شيء مما ذكر d لا يوجد c e⁻ b 4e⁻ a

يتسع المستوى الثالث لذرة البوتاسيوم :

5e⁻ d 8e⁻ c 6e⁻ b 2e⁻ a

التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة الهيدروجين ${}^1_1\text{H}$:

1 d 2,8,18 c 8,8,2,1 b 2,8,8,1 a

التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة الكالسيوم ${}^{20}_{20}\text{Ca}$:

2,8,10 d 1,1,18 c 2,18 b 2,8,8,2 a


التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة الحديد ${}^{26}_{26}\text{Fe}$:

18,8 d 2,8,8,8 c 2,8,2,8,6 b 2,8,16 a



المجموعة التي يقع فيها الأكسجين هي : 

9A d 5A c 6A b 2A a

المجموعة التي يقع فيها الخارصين هي : 

5A d 4A c 2B b 6B a

المجموعة التي يقع فيها غاز نبييل عدده الذري 10 هو : 

5A d 8A c 7A b 1A a

أيهما لديه حجم ذري أكبر الهيدروجين أم الهيليوم : 

a + b d كلاهما c هيليوم b هيدروجين a

أيهما لديه حجم ذري أكبر الليثيوم أم الصوديوم : 

a + b d كلاهما c الصوديوم b الليثيوم a

هل حجم الذرة ثابت لجميع العناصر؟ 

... d ... c لا b نعم a



أيهما لديه نشاط أعلى الليثيوم أم الصوديوم : 

a + b d كلاهما c الصوديوم b الليثيوم a

أيهما لديه نشاط أعلى الفلور أم الكلور : 

a + b d كلاهما c كلور b فلور a

هل العبارة صحيحة نشاط اللافلزات يزداد بزيادة الحجم الذري : 

b + c d غير منطقية c غير صحيحة b صحيحة a

أي مما يلي فلز : 

a + b d كلاهما c Zn b Mg a

أي مما يلي لافلز : 

a + b d كلاهما c B b N a

أي مما يلي شبه فلز : 

a + b d لا شيء مما ذكر c Si b B a



هل جميع الفلزات صلبة الا الزئبق : 

... d ... c لا b نعم a

هل اللافلزات موصلة للتيار الكهربائي : 

... d ... c لا b نعم a

هل العبارة صحيحة نشاط الفلزات يزداد بنقصان الحجم الذري : 

b + c d غير منطقية c غير صحيحة b صحيحة a

التوزيع الايوني للمغنيسيوم الصحيح هو : 

2,8,5 d 2,8,3 c 2,8 b 2,8,2 a

التوزيع الايوني للنيتروجين الصحيح هو : 

لا شئ مما ذكر d 2,4 c 2 b 2,8 a

التوزيع الايوني للصوديوم يشبه توزيع غاز نبييل وهو : 

Ar d a + b c Ne b He a



أي مما يلي يعد حمضاً : 

NH₃ d a + b c HCl b الليمون a

عندما يتفكك محلول HBr في الماء فيكون الناتج : 

a + b d H + Br c Br⁻ b H⁺ a

هل العبارة صحيحة ينتج من تأين الحمض في الماء أيون هيدروكسيد : 

b + c d غير منطقية c غير صحيحة b صحيحة a

أي من القواعد التالية هو الأقوى : 

جميع ما ذكر d NaOH c LiOH b Mg(OH)₂ a

يتغير لون ورقة تباع الشمس في الوسط الحمضي إلى : 

الازرق a الاحمر b عديم اللون c لا شيء مما ذكر d

يتغير لون ورقة تباع الشمس في الوسط القاعدي إلى : 

الاحمر a الازرق b عديم اللون c لا شيء مما ذكر d

أي مما يلي يعد كهربي قوي : 

HNO₃ d Ca(OH)₂ c جميع ما ذكر b NaOH a

أي مما يلي هو من خصائص الحموض : 

a + b d زلقة c طعم لاذع b H⁺ a

أي مما يلي هو من خصائص القواعد : 

b + c d OH⁻ c حارقة b OH a

أي من الأحماض التالية هو الأقوى : 

H₂SO₃ d HCl c HCOOH b HNO₂ a


هل خصائص الأحماض ثابتة لا تتغير : 

... d ... c نعم b لا a

هل خصائص القواعد ثابتة لا تتغير : 

b + c d غير منطقي c لا b نعم a



هل العبارة صحيحة pH عكسي مع قوة الحمض و طردي مع قوة القاعدة : 

... d ... c غير صحيحة b صحيحة a

يمثل الرقم (?) من pH : 

a + c d متعادل c قاعدة b ماء a

يمثل الرقم (14) من pH : 

b + c d ماء c قاعدة b حمض a

يمثل الرقم (0) من pH : 

حمض بطارية d قهوة c دم b حليب a

أي مما يلي له قيمة pH أعلى كحمض : 

3 d 1 c 2 b 6 a

أي مما يلي له قيمة pH أعلى كقاعدة : 

12 d 11 c 13 b 8 a

هل خصائص الحموض القوية نفس خصائص الحموض الضعيفة : 

... d ... c لا b نعم a

هل خصائص القواعد القوية نفس خصائص القواعد الضعيفة : 

... d ... c لا b نعم a

هل معنى كلمة "تأين" التحول إلى أيونات موجبة وسالبة : 

... d ... c لا b نعم a

هل الشاي كاشف طبيعي : 

... d ... c لا b نعم a

هل ورقة عباد الشمس كاشف صناعي : 

... d ... c لا b نعم a

هل الكاشف العام يأتي على شكل ورق فقط : 

... d ... c لا b نعم a



يسمى تفاعل الحمض مع القاعدة بتفاعل : 

التحلل a الاحتراق b التعادل c الاتحاد d

هل جميع الأحماض تحتوي على ذرة هيدروجين في تركيبها : 

نعم a لا b ... c ... d

أي مما يلي يعد أكسيد حمضي : 

NO₂ d CO₂ c c + d b HNO₃ a

هل جميع القواعد تحتوي على ذرة هيدروكسيد في تركيبها : 

نعم a لا b ... c ... d

يسمى التفاعل الذي ينتج منه الملح والماء بتفاعل : 

لا شيء مما ذكر a الاحتراق b التحلل c التكوين d

هل تفاعل التعادل يشترط وجود مادتين إحداهما حمض والأخرى قاعدة : 

نعم a لا b ... c ... d



تسمى الأيونات التي لم تتغير شحنتها في التفاعل :

أيونات موجبة **a** أيونات سالبة **b** مركب أيوني **c** أيونات متفرجة **d**

تتضمن المعادلة الأيونية النهائية :

المتفاعلات **a** النواتج **b** الماء **c** جميع ما ذكر **d**

أي الأملاح الآتية هو الأكثر استخدام :

NaOH **d** a + b **c** NaCl **b** KOH **a**

هو ما نتج من تفاعل محاليل الحموض والقواعد :

a + c **d** مركب أيوني **c** H₂O **b** ملح **a**

هل جميع الأملاح بلورات :

... **d** ... **c** لا **b** نعم **a**

هل جميع الأملاح مركبات أيونية :

... **d** ... **c** لا **b** نعم **a**



أي مما يلي هو ملح : 

جميع ما ذكر

d

KNO₃

c

NaOH

b

HCl

a

أي مما يلي هو ملح : 

NaCl

d

b + d

c

KCN

b

MgO

a

أي مما يلي هو ملح : 

KOH

d

a + b

c

HBr

b

Na₂CO₃

a

مجموعة " القلويات " هي : 

b + c

d

1A

c

2A

b

6A

a

الرمز الذي يمثل تصاعد غاز هو : 

→

d

↑

c

↓

b

↑ ↓

a

السهم الذي يدل على التفاعل الكلي هو : 

لا شيء مما ذكر

d

→

c

↓

b

⇌

a

هل هناك أملاح جزيئية : 

b + c d غير منطقي c لا b نعم a

هل هناك أملاح قلوية : 

... d ... c لا b نعم a

هل يدل معنى أملاح متعادلة على الماء : 

غير منطقي d ربما c لا b نعم a

أي الأملاح الآتية هو متعادل : 

a + c d NaCl c MgO b KNO3 a

أي الأملاح الآتية هو حمضي : 

Na2SO3 d Na2CO3 c NH4NO3 b c + d a

أي الأملاح الآتية هو قاعدي : 

لا شيء مما ذكر d Na2SO3 c NaOH b H2CO3 a



إذا كان (X) يقع في مجموعة البورون ودورة المغنيسيوم وكتلته 27 فكم تساوي : 

n5 d n16 c n14 b n11 a

الشحنة الأيونية للهيدروجين تساوي (+) ما يعني أن عدد النيوترونات يساوي : 

n0 d n3 c n b n7 a

نسمي الحمض الذي يتكون من من ذرة الهيدروجين أحادي البروتون السبب 

b + c d فقد بروتون c فقد إلكترون b فقد النيوترون a

الأملاح مكونة من : 

a + b d أشباه فلزات c لافلزات b فلزات a

الإجابة	السؤال
d	1
c	2
d	3
d	4
c	5
c	6
d	7
c	8
b	9
c	10
c	11
b	12
b	13
d	14
d	15
a	16
a	17
b	18
c	19
b	20
c	21
b	22
b	23
d	24
c	25
c	26

الإجابة	السؤال
c	27
d	28
a	29
a	30
b	31
b	32
c	33
a	34
b	35
b	36
b	37
a	38
d	39
c	40
a	41
c	42
a	43
b	44
d	45
b	46
a	47
b	48
c	49
d	50
d	51
d	52

الإجابة	السؤال
b	53
b	54
b	55
d	56
d	57
c	58
b	59
a	60
a	61
d	62
b	63
d	64
c	65
b	66
b	67
b	68
a	69
a	70
a	71
b	72
c	73
b	74
b	75
b	76
a	77
a	78

الإجابة	السؤال
d	79
d	80
b	81
d	82
a	83
a	84
c	85
c	86
a	87
d	88
c	89
c	90
d	91
b	92
a	93
d	94
b	95
c	96
b	97
d	98
b	99
d	100

تم بحمد الله إنهاء بنك الأسئلة

تابع معنا كل جديد مع طلاب مدرسة كيمياء الطارق الإلكترونية

<https://m.facebook.com/groups/210057678555164/?ref=share&mibextid=NSMWBT>

بنك أسئلة الكيمياء للصف التاسع الفصل الأول

بنك منقح ومعدل حسب المنهاج الجديد

100 سؤال

خاص بطلبة الصف التاسع الفصل الدراسي الأول

2023 - 2024

