توقعات ليلة الامتحان
أسئلة امتحانات تجريبية
الامتحان القصير (2)



الكيمياء

الفصل الدراسي الأول

2025 - 2024

10

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (1)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... **الشعبة** .....

4

السؤال الأول

أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 3×0.5 = 1.5 درجة

1 الرمز الكيميائي للعنصر الذي له الترتيب الإلكتروني التالي $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ ، هو:

( ) Ca ( ) Cl ( ) Ar ( ) Al

2 تسمى عناصر المجموعة الثانية (II A) في الجدول الدوري باسم:

( ) الفلزات القلوية ( ) الفلزات القلوية الأرضية

( ) الهالوجينات ( ) الغازات النبيلة

3 العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3S^2 3p^1$ ، يقع بالجدول الدوري في:

( ) الدورة 3 والمجموعة 3A ( ) الدورة 3 والمجموعة 1A

( ) الدورة 1 والمجموعة 3A ( ) الدورة 1 والمجموعة 1A

السؤال الثاني

أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة

1 يقل نصف القطر الذري (الحجم الذري) من اليسار إلى اليمين بزيادة العدد الذري عبر الدورة الواحدة في الجدول الدوري.

.....

ب لديك رموز العناصر التالية: ($_{20}Z$, $_{8}Y$, $_{17}X$) : 1×0.5 = 0.5 درجة

1 نوع العنصر($_{20}Z$) حسب خواصه (فلز-لافلز) .....

2 أكمل الجدول التالي: **4×0.25 = 1 درجة**

وجه المقارنة	$_{11}Y$	$_{17}X$
طاقة التأين (أكبر-أقل)	.....	.....
السالبية الكهربائية (أكبر-أقل)	.....	.....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (2)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... **الشعبة** .....

4

السؤال الأول

أ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: 3×0.5 = 1.5 درجة

1 تسمى عناصر المجموعة الأولي (I A) بـ .....

2 الفلزات الضعيفة لها سالبية كهربية ..... من الفلزات الانتقالية.

3 الطاقة اللازمة في التغير التالي [$X^{+} + e^{-} \longrightarrow X$ + طاقة] تسمي .....

السؤال الثاني

أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة

1 الميل الالكتروني لذرة الفلور($_{9}F$) اقل من الميل الالكتروني لذرة الكلور ($_{17}Cl$) علي الرغم من صغر حجم ذرة الفلور.

.....

ب لديك رموز العناصر التالية: ($_{21}Z$, $_{15}Y$, $_{12}X$) : 1×0.5 = 0.5 درجة

1 نوع العنصر($_{21}Z$) حسب الترتيب الالكتروني (مثالي-انتقالي) .....

2 أكمل الجدول التالي: 4×0.25 = 1 درجة

وجه المقارنة	$_{15}Y$	$_{12}X$
رقم المجموعة	.....	.....
نصف القطر (أكبر-أقل)	.....	.....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (3)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... **الشعبة** .....

4

السؤال الأول

أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 3×0.5 = 1.5 درجة

1 العنصر الأكبر سالبية كهربائية في الجدول الدوري هو عنصر:

( ) الصوديوم ( ) البوتاسيوم ( ) الفلور ( ) الكلور

2 تسمي عناصر المجموعة السابعة (VII A) في الجدول الدوري باسم:

( ) الفلزات القلوية ( ) الهالوجينات

( ) الفلزات القلوية الارضية ( ) الغازات النبيلة

3 أحد العناصر التالية يميل لفقد إلكترونين للوصول إلى حالة الاستقرار:

( ) $_{16}S$ ( ) $_{6}C$ ( ) $_{12}Mg$ ( ) $_{8}O$

السؤال الثاني

أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة

1 تزداد طاقة التأين في الدورة الواحدة من اليسار إلى اليمين بزيادة العدد الذري.

.....

ب لديك رموز العناصر التالية: ($_{17}Z$, $_{20}Y$, $_{12}X$) : 1×0.5 = 0.5 درجة

1 نوع العنصر($_{17}Z$) حسب خواصه (فلز-لافلز) .....

2 أكمل الجدول التالي: **4×0.25 = 1 درجة**

وجه المقارنة	$_{20}Y$	$_{12}X$
نصف القطر الذري (أكبر-أقل)	.....	.....
الميل الالكتروني (أكبر-أقل)	.....	.....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (4)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... **الشعبة** .....

4

السؤال الأول

أ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: 3×0.5 = 1.5 درجة

1. تسمي العناصر التي تمتلئ فيها تحت المستويات الخارجية (s و p) بالإلكترونات باسم .....
2. يحتوي كل من الكربون والسيليكون في المجموعة 4A على ..... إلكترونات تكافؤ.
3. يستخدم..... في تطهير أحواض السباحة .

السؤال الثاني

أ قارن بين كل مما يأتي: 4×0.25 = 1 درجة

وجه المقارنة	الفلزات الضعيفة	الفلزات الانتقالية
عناصر تحت المستوى	.....	.....
الصلابة (أكبر-أقل)	.....	.....

ب لديك رموز العناصر التالية: (X , Y , Z , M) ترتيبها الالكتروني هو: 3×0.5 = 1.5درجة

X	Y	Z	M
$(_{2}He)2s^2 2p^5$	$(_{18}Ar)4s^2 3d^1$	$(_{10}Ne)3s^2$	$(_{10}Ne)3s^2 2p^4$

1. العنصر Y نوعه (مثالي - انتقالي) .....
2. نصف القطر الذري لذرة العنصر Z ..... من ذرة العنصر M.
3. السالبية الكهربائية لذرة العنصر X ..... من سالبية العنصر Z.

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (5)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... **الشعبة** .....

4

السؤال الأول

أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 3×0.5 = 1.5 درجة

1 كاتيون المغنسيوم (Mg^{2+}) تركيبة الإلكتروني مشابه التركيب الإلكتروني لذرة غاز:

( ) $_{10}Ne$ ( ) $_{17}Cl$ ( ) $_{9}F$ ( ) $_{18}Ar$

2 جميع العناصر التالية من عناصر أشباه الفلزات عدا:

( ) السيليكون ( ) الليثيوم
( ) الجرمانيوم ( ) البورون

3 رموز العناصر التي لها نفس الترتيبات الالكترونية في مستوى طاقاتها الخارجية:

( ) ($_{3}Li$, $_{19}K$) ( ) (B_5 , Cl_{17}) ( ) (P_{15} , Ca_{20}) ( ) ($_{9}F$, $_{7}N$)

السؤال الثاني

أ قارن بين كل مما يأتي: 4×0.25 = 1 درجة

رسم تخطيطي لذرات بعض العناصر				
وجه المقارنة	العدد الذري	اسم العنصر	الرمز الكيميائي	رقم المجموعة
المطلوب	.....	.....	.....	.....

ب لديك رموز العناصر التالية $_{19}L$, $_{16}Z$, $_{18}Y$, $_{8}X$ والمطلوب: 3×0.5 = 1.5درجة

1 نوع العنصر L (مثالي - انتقالي) .....

2 أي العنصرين التاليين (Y ، Z) له أعلى طاقة تأين .....

3 أي العنصرين التاليين (X ، Z) له أقل ميل الكتروني .....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (6)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

4

السؤال الأول

أ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: 3×0.5 = 1.5 درجة

1. السيليكون والجرمانيوم عنصران مهمان من عناصر .....وتستخدم كمواد شبه موصلة.
2. اسم العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة والمجموعة الخامسة هو .....
3. عدد النقاط الإلكترونية التي توجد في عنصر الكلور بالمجموعة السابعة 7A هو .....

السؤال الثاني

أ قارن بين كل مما يأتي: 4×0.25 = 1 درجة

وجه المقارنة	التدرج في المجموعة	التدرج في الدورة
نصف القطر الذري(يزداد-يقل-ثابت)	.....	.....
تأثير الحجب (يزداد-يقل-ثابت)	.....	.....

ب لديك الرموز الافتراضية لبعض العناصر: 3×0.5 = 1.5درجة

$1s^2 2s^2 2p^5 3s^2 3p^1 : (_{13}X)$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 : (_{17}Y)$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 : (_{18}Z)$

والمطلوب:

1. العنصر $_{17}Y$ نوعه (مثالي - انتقالي) .....
2. أعلى العنصرين ($_{18}Z$، $_{13}X$) في طاقة التأين هو .....
3. أقل العنصرين ($_{13}X$، $_{17}Y$) في السالبية الكهربائية هو عنصر .....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (7)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

4

السؤال الأول

أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 3×0.5 = 1.5 درجة

1 الترتيب الإلكتروني لعنصر في الدورة الرابعة والمجموعة 2A من الجدول الدوري الحديث، هو:

( ) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ ( ) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

( ) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ ( ) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

2 العنصر الذي عدده الذري (11) يشابه في خواصه الكيميائية العنصر الذي عدده الذري:

( ) ١٦ ( ) ١٧ ( ) ١٨ ( ) ١٩

3 كاتيون (Na^+) يشبه في تركيبه الإلكتروني العنصر :

( ) $_{9}F$ ( ) $_{10}Ne$ ( ) $_{17}Cl$ ( ) $_{18}Ar$

السؤال الثاني

أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة

1 تحتوي الدورة الثالثة على (18) عنصر.

.....

ب لديك الرموز الافتراضية لبعض العناصر: ($_{19}Z$, $_{16}Y$, $_{8}X$) والمطلوب: 1×0.5 = 0.5 درجة

1 نوع العنصر($_{19}Z$) حسب خواصه (فلز-لافلز) .....

2 أكمل الجدول التالي: 4×0.25 = 1 درجة

وجه المقارنة	$_{16}Y$	$_{8}X$
طاقة التأين (أكبر-أقل)	.....	.....
السالبية الكهربائية (أكبر-أقل)	.....	.....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (8)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

4

السؤال الأول

أ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: 3×0.5 = 1.5 درجة

1. تسمي عناصر المجموعة السابعة (AV III) بـ .....
2. كلما زاد العدد الذرى بالمجموعة الواحدة فان نصف القطر الذرى .....
3. عدد الإلكترونات التي تفقدها ذرة الألمنيوم ($_{13}Al$) لتكوين أيون منها هو .....

السؤال الثاني

أ قارن بين كل مما يأتي: 4×0.25 = 1 درجة

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
قابلية الطرق والسحب والتشكيل	.....	.....
البريق واللمعان	.....	.....

ب لديك رموز العناصر التالية $_{11}Z$, $_{18}Y$, $_{29}X$ والمطلوب: 3×0.5 = 1.5درجة

1. نوع العنصر $_{29}X$ (مثالي - انتقالي) .....
2. أعلى العنصرين ($_{11}Z$، $_{18}Y$) في طاقة التأين هو .....
3. أقل العنصرين ($_{11}Z$، $_{18}Y$) في نصف القطر الذري هو عنصر .....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (9)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

4

السؤال الأول

أ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا: 3×0.5 = 1.5 درجة

1. رتب مندليف العناصر في جدوله بحسب تزايد العدد الذري. ( )
2. يطلق على العناصر الانتقالية الداخلية بالعناصر الأرضية النادرة. ( )
3. تسمى الطاقة في التفاعل التالي: $F_{(g)} + e^- \longrightarrow F^-_{(g)} + 328KJ/mol$ الميل الالكتروني. ( )

السؤال الثاني

أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة

1. تزداد السالبية الكهربائية للعناصر بزيادة العدد الذري (من اليسار إلى اليمين) في الدورة الواحدة.

.....

ب لديك مقطع من الجدول الدوري الحديث: 6×0.25 = 1.5 درجة

H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc															

والمطلوب:

1. اسم العنصر شبه الفلز في الدورة الثالثة هو .....
2. رمز العنصر الأعلى سالبية في الجدول السابق هو .....
3. رمز العنصر الأعلى ميل إلكتروني في الجدول السابق هو .....
4. العدد الذري للعنصر الأكبر حجم ذرة في المجموعة (IA) في الجدول السابق هو.....
5. اسم أو رمز العنصر الذي يقع بالدورة الثالثة والمجموعة الخامسة هو .....
6. رمز العنصر الانتقالي في الجدول السابق هو .....

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير (2)
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج (10)

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: العاشر

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

4

السؤال الأول

أ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا: 3×0.5 = 1.5 درجة

1. العنصر ذو العدد الذري (2) يشابه في خواصه الكيميائية العنصر ذو العدد الذري (10). ( )
2. الميل الالكتروني لذرة الفلور أكبر من الميل الالكتروني لذرة الكلور. ( )
3. عندما تفقد الذرة الكترونات التكافؤ فإنها تصبح كاتيونا. ( )

السؤال الثاني

أ اختر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) وضع الرقم المناسب: 4×0.25 = 1درجة

الرقم المناسب	المجموعة (أ)	الرقم	المجموعة (ب)
.....	عمود رأسي من العناصر في الجدول الدوري وعناصره تتشابه في الخواص	1	الثانية
.....	الفلزات القلوية الارضية	2	الترتيبات النقطية
.....	دورة بالجدول الدوري الحديث تحتوي على ثمانية عناصر	3	IIA
.....	الأشكال التي توضح إلكترونات التكافؤ في صورة نقاط	4	الدورة
		5	المجموعة

ب لديك رموز العناصر التالية $_{18}Z$, $_{17}Y$, $_{11}X$ والمطلوب: 6×0.25 = 1.5 درجة

وجه المقارنة	$_{18}Z$	$_{17}Y$	$_{11}X$
نوع العنصر (فلز- شبه فلز- لافلز)			.....
نوع العنصر حسب الترتيب الالكتروني (غاز نبيل- انتقالي- انتقالي داخلي)	.....		
عدد إلكترونات التكافؤ لذرة العنصر			.....
حجم ذرة العنصر (كبير- صغير)		.....	
طاقة التأين (عالي-منخفض)	.....		
العنصر الأعلى سالبية كهربائية	.....		

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

احرص على اقتناء سلسلة منصة البلاطي

- كتاب الشرح.
- كتاب الأسئلة.
- كتاب إجابة الأسئلة.
- المراجعة النهائية (الأسئلة - الإجابة).
- توقعات ليلة الامتحان (الأسئلة - الإجابة).
- كبسولة ليلة الامتحان.
- برشامة ليلة الامتحان.



الكيمياء 10

الفصل الدراسي الأول

2024 - 2025

استمتع بتجربة التعلم
مع منصة البلاطي