

الاجابة النموذجية

الشرح

عنصر من الدورة الثانية يحتوي مستواه الأخير على $e^{-}6$ هذا يعني أنه عنصر مجموعة سادسة ودورة ثانية

السؤال الثالث

الشكل الآتي يمثل جزءاً من الجدول الدوري ويتضمن رموزاً افتراضية لبعض العناصر . ادرسه جيداً ثم أجب عن السؤال الذي يليه :

																A
B											J					
	C									D			E			
F			G						H		I					

أحدد عنصراً له أكبر حجم ذري في الدورة الرابعة

الاجابة النموذجية

الشرح

يزداد الحجم الذري لعناصر الدورة الواحدة بالاتجاه من اليمين إلى اليسار ←

السؤال الرابع

الشكل الآتي يمثل جزءاً من الجدول الدوري ويتضمن رموزاً افتراضية لبعض العناصر . ادرسه جيداً ثم أجب عن السؤال الذي يليه :

																A
B											J					
	C									D			E			
F			G						H		I					

أستنتج العنصر الأقل نشاطًا في المجموعة 1A



الإجابة النموذجية



الشرح

يقال النشاط الكيميائي للفلزات في المجموعة الواحدة بالإتجاه من الأسفل إلى الأعلى

السؤال الخامس

الشكل الآتي يمثل جزءًا من الجدول الدوري ويتضمن رموزًا إفتراضية لبعض العناصر .
ادرسه جيدًا ثم أجيب عن السؤال الذي يليه :

																		A
	B												J					
	C										D			E				
F			G							H		I						

اختر عنصرًا يمثل غازً نبيلًا



الإجابة النموذجية



الشرح

الغازات النبيلة هي العناصر الموجودة في العمود 18 من الجدول الدوري

السؤال السادس

الشكل الآتي يمثل جزءًا من الجدول الدوري ويتضمن رموزًا إفتراضية لبعض العناصر .
ادرسه جيدًا ثم أجيب عن السؤال الذي يليه :

																A
B												J				
	C										D			E		
F				G						H		I				

أحدد العنصر الذي يكون له أصغر حجم ذري في الدورة الثالثة

?

?

?

?

الاجابة النموذجية

?

الشرح

يقل النشاط الكيميائي لعناصر الدورة الواحدة بالإتجاه من اليسار إلى اليمين

السؤال السابع

الشكل الآتي يمثل جزءاً من الجدول الدوري ويتضمن رموزاً افتراضية لبعض العناصر .
ادرسه جيداً ثم أجب عن السؤال الذي يليه :

																	A
B													J				
	C											D			E		
F				G						H		I					

التوزيع الإلكتروني للعنصر J هو :

6,8,2

4,2

2,8,2

6,2

الاجابة النموذجية

6,2

الشرح

التوزيع الإلكتروني للعنصر J هو : 2, 6

السؤال الثامن

الشكل الآتي يمثل جزءًا من الجدول الدوري ويتضمن رموزًا افتراضية لبعض العناصر .
ادرسه جيدًا ثم أجب عن السؤال الذي يليه :

													A
	B									J			
		C						D			E		
F			G					H		I			

أحدد عنصرًا من مجموعة الفلزات القلوية الأرضية



الإجابة النموذجية

الشرح

إن مجموعة الفلزات القلوية الأرضية هي عناصر المجموعة الثانية A

السؤال التاسع

يكون المحلول حمضي إذا كان:

تركيز $\text{H}^+ > \text{OH}^-$

قيمة الـ (PH) = 7

قيمة الـ (PH) < 7

تركيز $\text{H}^+ < \text{OH}^-$

الإجابة النموذجية

تركيز $\text{H}^+ > \text{OH}^-$

الشرح

يكون المحلول حمضي إذا كان:

- تركيز $\text{H}^+ > \text{OH}^-$

- الرقم الهيدروجيني (PH) > 7

السؤال العاشر

عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى الماء؛ فإن الرقم الهيدروجيني PH للماء:

يقل

يزداد
يقل ثم يزداد
يزداد ثم يقل
الاجابة النموذجية
يزداد
الشرح

إن محلول هيدروكسيد الصوديوم هو محلول قاعدي والمحلول القاعدي يكون الرقم الهيدروجيني له أكبر من 7

السؤال أحد عشر

إحدى المحاليل الآتية يستخدم للتعاادل مع هيدروكسيد الصوديوم :

الأمونيا
الماء
كلوريد المغنيسيوم
حمض الهيدروكلوريك
الاجابة النموذجية
حمض الهيدروكلوريك
الشرح

هيدروكسيد الصوديوم هو محلول قاعدة قوية يحتاج لمحلول حمض قوي للتعاادل مثل حمض الهيدروكلوريك كما في المعادلة الآتية :



السؤال اثنا عشر

المادة التي يتم تحضيرها بطريقة هابر هي :



الاجابة النموذجية

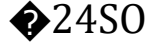


الشرح

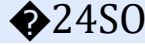
المادة التي يتم تحضيرها بطريقة هابر هي الأمونيا 3NH_3

السؤال ثلاثة عشر

المادة التي يتم تحضيرها بطريقة التلامس :



الاجابة النموذجية

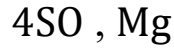
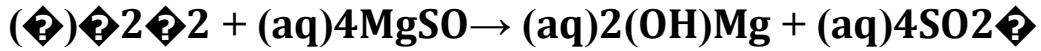


الشرح

يتم تحضير حمض الكبريتك ($4SO_2H$) بطريقة التلامس

السؤال أربعة عشر

الأيونات المتفرجة في التفاعل الآتي :

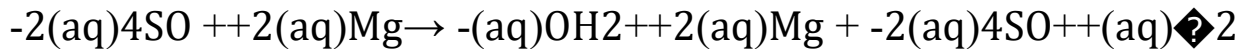


الاجابة النموذجية

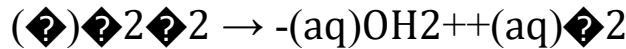


الشرح

عند كتابة المعادلة الأيونية :



عند كتابة المعادلة الأيونية النهائية :



السؤال خمسة عشر

إحدى المحاليل الآتية يكون موصلًا ضعيفًا للكهرباء



الاجابة النموذجية

3

الشرح

محاليل الحموض والقواعد الضعيفة يكون توصيل محاليلها للكهرباء ضعيف

السؤال ستة عشر

في المحلول المتعادل يكون تركيز $H^+ = OH^-$ وقيمة PH له لا تساوي 7

True

False

الاجابة النموذجية

False

الشرح

في المحلول المتعادل يكون تركيز $H^+ = OH^-$ وقيمة PH له تساوي 7

السؤال سبعة عشر

قيم الـ (pH) تزيد بزيادة تركيز أيونات (OH^-)

True

False

الاجابة النموذجية

True

الشرح

قيم الـ (pH) تزيد بزيادة تركيز أيونات (OH^-)

السؤال ثمانية عشر

تكون مادة راسبة هو أحد الأدلة على حدوث التفاعل

True

False

الاجابة النموذجية

True

الشرح

يعد تكون المادة الراسبة هي أحد دلائل حدوث التفاعل بالإضافة إلى إنطلاق غاز أو تغيير لون

المحلول

السؤال تسعة عشر

يتغير لون كاشف الفينولفثالين في المحلول القاعدي من اللون الزهري إلى عديم اللون

True

False

الاجابة النموذجية

False

الشرح

يتغير لون كاشف الفينولفثالين في المحلول القاعدي من عديم اللون إلى اللون الزهري

السؤال عشرون

توصلت تجارب التحليل الكهربائي إلى أن : الذرة تحتوي جسيمات سالبة يمكن أن تفقدها أو تكتسبها عند تفاعلها" أطلق عليها فيما بعد إسم النيوترونات

True

False

الاجابة النموذجية

False

الشرح

توصلت تجارب التحليل الكهربائي إلى أن : الذرة تحتوي جسيمات سالبة يمكن أن تفقدها أو تكتسبها عند تفاعلها" أطلق عليها فيما بعد إسم الإلكترونات

السؤال واحد وعشرون

تتفاوت خصائص عناصر المجموعة الواحدة بالإتجاه من الأعلى إلى الأسفل

True

False

الاجابة النموذجية

True

الشرح

تتفاوت خصائص عناصر المجموعة الواحدة بالإتجاه من الأعلى إلى الأسفل

السؤال اثنان وعشرون

تعرف الدورية بأنها هي التغيرات المتكررة التي تحدث في خصائص العناصر في كل دورة

True

False

الاجابة النموذجية

True

الشرح

الدورية هي التغيرات المتكررة التي تحدث في خصائص العناصر في كل دورة

السؤال ثلاثة وعشرون

إفترض أن الذرة كرة متجانسة من الشحنات الموجبة، عُرس فيها عدد من الإلكترونات سالبة الشحنة يمثل إفترض نموذج دالتون

True

False

الاجابة النموذجية

False

الشرح

هذا إفترض تومسون

المعلم الإلكتروني السامل