



A W A 2 E L

إدارة الامتحانات و الاختبارات

قسم الامتحانات مدارس كوفنتري

امتحان المد لعام 2026/2025 في مدارس كوفنتري

مدة الامتحان : 00 1 س

المبحث :

اليوم و التاريخ :

اسم الطالب :

(30 علامة)

ضع دائرة حول رمز الأجابة الصحيحة في كل من :

ملاحظة: انتبه إلى العدد الذري لبعض العناصر:

O=8، Br=4، F = 9، C = 6، N = 7، H = 1، Cl = 17

السؤال الاول: جميع ما يلي نوع التهجين فيها (sp^3) ما عدا:

أ) NH_3 ب) CH_4 ج) $BeCl_2$ د) CCl_4

السؤال الثاني: اندماج الفلك (s) مع الفلك الثاني من (p) يُعرف بتهجين:

أ) (sp^1) ب) (sp^3) ج) (sp^2) د) (ss)

السؤال الثالث: تُعتبر HCl مثالاً على:

أ) روابط تناسقية ب) جزيء غير قطبي

ج) جزيء ثنائي قطبي د) غير ذلك

السؤال الرابع: حدد أي الجزيئات الآتية تُعتبر قطبية:

أ) CCl_3Br ب) CH_4 ج) $BeCl_2$ د) CCl_4

السؤال الخامس: تُعرف القطبية اللحظية بـ:

أ) تكوين شحنة جزئية موجبة على إحدى الذرات.

ب) تكوين شحنة جزئية سالبة ثم تعود كما هي.

ج) تكوين شحنة جزئية موجبة على إحدى الذرتين ثم شحنة جزئية سالبة على الذرة الأخرى وتبقى ثابتة.

د) تكوين شحنة جزئية موجبة على إحدى الذرتين ثم شحنة جزئية سالبة على الذرة الأخرى وتعود كما كانت.

السؤال السادس: جميع الجزيئات التالية قطبية ما عدا:

أ) H_2O ب) HBr ج) Cl_2 د) NH_3

السؤال السابع: جميع ما يلي تُعتبر من خصائص المادة ما عدا:

- (أ) درجة الغليان
(ب) درجة التجمد
(ج) الحالة الغازية
(د) درجة الانصهار

السؤال الثامن: ارتباط ذرة الفلور أو الأكسجين أو النيتروجين بذرة الهيدروجين يُعرف بـ:

- (أ) الرابطة التناسقية
(ب) الرابطة الهيدروجينية
(ج) الرابطة النيتروجينية
(د) الرابطة التساهمية

السؤال التاسع: هو مقياس كمي لمدى توزيع الشحنات في الجزيء ويعتمد على المسافة، يُعرف بـ:

- (أ) القطبية
(ب) العزم القطبي
(ج) الرابطة الهيدروجينية
(د) التهجين

السؤال العاشر: أي من الآتي تُعتبر من أنواع القوى بين الجزيئات؟

- (أ) ثنائية القطب
(ب) قوى لندن
(ج) قوة الرابطة
(د) أ + ب

السؤال الحادي عشر: أي من الآتي تمتلك أعلى درجة غليان؟

- (أ) H_2O (ب) HBr (ج) Cl_4 (د) NH_3

السؤال الثاني عشر: أي من بين الجزيئات التالية أعلى قطبية؟

- (أ) H_2O (ب) HBr
(ج) I_2 (د) NH_3

السؤال الثالث عشر: أي من الذرات التالية تمتلك أعلى مقدار من قوة الرابطة؟

- (أ) H_2O (ب) HF (ج) I_2 (د) NH_3

السؤال الرابع عشر: تعتمد قوى لندن على:

- (أ) عدد الإلكترونات في الجزيء
(ب) الكتلة المولية
(ج) عدد النيوترونات
(د) أ + ب

السؤال الخامس عشر: وحدة قياس العزم القطبي هي:

- (أ) متر (ب) باسكال (ج) ديباي (د) ملي لتر

السؤال السادس عشر: حدد عدد الروابط في جزيء NH_3 :

- (أ) 2 (ب) 3 (ج) 1 (د) 4

السؤال السابع عشر: قوى تجاذب ضعيفة تنشأ نتيجة استقطاب لحظي للذرات تُعرف بـ:

- (أ) القطبية (ب) العزم القطبي
(ج) الرابطة الهيدروجينية (د) التهجين

السؤال الثامن عشر: اندماج الفلك (s) مع الفلك الأول من (p) يُعرف بتهجين:

- (أ) (sp^1) (ب) (sp^3)
(ج) (sp^2) (د) (ss)

السؤال التاسع عشر: حدد أي من الجزيئات التالية تمتلك أعلى كهروسالبية:

- (أ) H_2O (ب) HF
(ج) I_2 (د) Cl_2

السؤال العشرون: أي من الجزيئات التالية تعتبر قوى ثنائية قطب؟

- (أ) H_2O (ب) HBr
(ج) Cl_2 (د) NH_3

.

مع دعواتي لكم بالتفوق والنجاح : الأستاذ سعد زاهر