بنك أسئلة الكيمياء • الصف الثاني عشر

ماذا تتوقع

غير محلولة

العام الدراسي 2026 / 2027

اذكر النتيجة ولا تنسَ سببها..
فالتفسير نصف الدرجة

تنبيه

أسئلة هذا الملف وإجاباتها منقولة من بنك الأسئلة كما هي، دون أي تعديل أو حذف أو إضافة، وكل ما تمّ هو تصنيفها حسب نوع السؤال.

السؤال السادس: ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب؟ :

1- اصطدام السائق بالوسادة الهوائية في حادث مروري للسيارة التي يقوم بقيادتها

التوقـع للغاز داخل الوسادة : .....

التفسير : .....

.....

2- لضغط الهواء إذا سمح له بالخروج من الإطار المطاطي للسيارة

التوقـع : .....

التفسير : .....

3- لضغط غاز محبوس عند زيادة عدد الجسيمات وثبوت حجم الإناء ودرجة الحرارة

التوقـع : .....

التفسير : .....

4- لكيس بطاطا جاهز عند تركه معرضا لأشعة الشمس لفترة

التوقـع : .....

التفسير : .....

5- زيادة حجم كمية محصورة من غاز إلى الضعف (عند ثبوت درجة الحرارة)

التوقـع لضغط الغاز :.....

التفسير : .....

6- لبالون مملوء بغاز النيتروجين عند وضعة في وعاء به ثلج

التوقـع :.....

التفسير : .....

7- لعبوة الرذاذ عند تعرضها لدرجة حرارة مرتفعة (أو القاءها في النار)

التوقـع :.....

التفسير : .....

8- لإطار السيارة عند ملئه بكمية من الهواء زائدة في فصل الصيف (بفرض ثبوت حجم الإطار)

التوقـع :.....

التفسير : .....

9- لتنفس متسلق الجبال عند صعوده الي قمة افرست

التوقع :.....

التفسير : .....

.....

10- للضغط الجزئي لغاز النيتروجين عند زيادة عدد مولات الهيليوم في وعاء صلب يحتوي علي غازي النيتروجين و الهيليوم في درجة حرارة ثابتة

التوقع :.....

التفسير : .....

11- لسرعة التفاعل الكيميائي عند رفع درجة الحرارة

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

12- ترك الطعام الرطب لفترة طويلة في درجة حرارة الغرفة

التوقع: .....

التفسير: .....

13- لتوهج رقاقة خشبية مشتعلة عند وضعها في مخبار مملوء بغاز الأكسجين

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

14- تدخين أحد عمال مناجم الفحم عند تفتيت كتل الفحم لاستخراجه من المنجم

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

15- لسرعة التفاعل الكيميائي عند إضافة مادة محفزة

التوقع: .....

التفسير: .....

16- لموضع الاتزان إذا أضيف غاز أول أكسيد الكربون CO الي النظام المتزن التالي: $Ni_{(s)} + 4CO_{(g)} \rightleftharpoons Ni(CO)_{4\ (l)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

17- لتركيز غاز CO_2 عند إضافة المزيد من حمض الكربونيك للنظام المتزن التالي : $CO_{2\ (g)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_2CO_{3\ (aq)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

18- لموضع الاتزان عند زيادة الضغط على النظام المتزن التالي: $I_{2\ (g)} + H_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{\ (g)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

19- لشدة اللون البني المحمر عند وضع النظام المتزن التالي $2NO_{2(g)} \rightleftharpoons N_2O_{4(g)} + 58.4kJ$ في اناء ثلج

بني محمر — عديم اللون

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

20- لإنتاج غاز NO بزيادة حجم الإناء الذي يحتوي النظام المتزن التالي: $N_2O_{4(g)} \rightleftharpoons 2NO_{\ (g)} + O_{2(g)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

21- لإنتاج غاز NH_3 عند زيادة الضغط على النظام المتزن التالي : $N_{2\ (g)} + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_{3\ (g)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

22- لموضع الاتزان عند إضافة مادة محفزة الي نظام متزن

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

23- لتركيز كاتيون الهيدرونيوم [$H3O^+$] عند إضافة محلول قلوي للماء النقي عند درجة 25^oC .

التوقـع : .....

التفسير :.....

.....

.....

24- لتركيز أنيون الهيدروكسيد [OH^-] عند إضافة محلول حمضي للماء النقي عند درجة 25^oC .

التوقـع : .....

التفسير : .....

.....

.....

25- لقيمة الأس الهيدروجيني pH للماء النقي عند إضافة قطرات من حمض له .

التوقـع : .....

التفسير :.....

.....

.....

26- لقيمة الأس الهيدروجيني pH للماء النقي عند إضافة قطرات من قاعدة له .

التوقـع : .....

التفسير :.....

.....

.....

.....

أحسنت.. وصلت إلى نهاية الملف

ماذا تتوقع

بنك أسئلة الكيمياء • الصف الثاني عشر

لا تقل: صعب..

قل: سأحاول مرة أخرى

بالتوفيق في اختبارك