الجمهورية اليمنية
جامعة صنعاء
مركز الاختبارات الالكترونية

قائمة الاسئلة 2025-04-27 06:07

كيمياء فيزيائية-(202206)-الثاني-فيزياء-كلية العلوم -درجة الامتحان (40)

فاطمة عبده مرشد

1) ..... هو فرع الكيمياء الذي يهتم بدراسة سرعة ومعدل التفاعل الكيميائي
1) - الكيمياء الحرارية
2) + الكيمياء الحركية
3) - الكيمياء الحرارية والحركية
4) - جميع الاجابات خاطئة

2) يعتمد معدل سرعة التفاعل على .....
1) - تركيز المواد الناتجة من التفاعل
2) + معدل التصادمات بين الجزيئات
3) - حالة المواد الناتجة من التفاعل
4) - جميع الاجابات خاطئة

3) من العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل .....
1) - الحالة الفيزيائية للمتفاعلات
2) - تركيز المتفاعلات
3) - درجة الحرارة ووجود حفاز
4) + جميع الاجابات صحيحة

4) يحدث التفاعل الكيميائي بشكل اسرع كلما كانت التصادمات .....
1) + سريعة
2) - بطيئة
3) - لايوجد تاثير
4) - جميع الاجابات خاطئة

5) تزداد سرعة التفاعل كلما ..... للمواد المتفاعلة في الحالة الصلبة
1) - قلت مساحة السطح
2) + زادت مساحة السطح
3) - لايوجد تاثير لمساحة السطح
4) - جميع الاجابات خاطئة

6) يزداد معدل سرعة التفاعل كلما .....
1) - زادت التراكيز للمواد المتفاعلة
2) - زادت التصادمات
3) + زيادة التراكيز للمواد المتفاعلة وزيادة التصادمات
4) - جميع الاجابات خاطئة

7) ..... هي تفاعلات كيميائية تتضمن فقد و اكتساب الإلكترونات.
1) - تفاعلات التعادل
2) - تفاعلات الترسيب
3) + تفاعلات الاكسدة والاختزال
4) - تفاعلات تكوين المعقدات

8) ..... هو التغير في التركيز للمواد المتفاعلة او الناتجة مع مرور الزمن
1) + معدل سرعة التفاعل
2) - زمن عمرالنصف
3) - ثابت معدل سرعةالتفاعل
4) - جميع الاجابات خاطئة

9) عنما لا يتاثر معدل سرعة التفاعل بتراكيز المتفاعلات فإن هذا التفاعل يتبع الرتبة .....
1) - الثانية
2) - الاولى
3) + الصفرية
4) - جميع الاجابات خاطئة

10) يتم حساب زمن عمر النصف لتفاعلات الرتبة الاولى من القانون .....
1) + $t1/2 = 0.693/k$
2) - $t1/2 = 1/k[A]0$
3) - $t1/2 = 0.693\ [A]0$
4) - جميع الاجابات خاطئة

11) الكيمياء الحرارية فرع مهم من فروع الكيمياء الفيزيائية، وهي جزء من الديناميكا الحرارية و تهتم بـ .....
1) - ايجاد العلاقة بين حرارة التفاعل عند حجم ثابت
2) - دراسة التغيرات الحرارية المصاحبة للتفاعلات الكيميائية والتحولات الفيزيائية
3) - ايجاد العلاقة بين حرارة التفاعل عند ضغط ثابت
4) + جميع الاجابات صحيحة

12) تنقسم التفاعلات الكيميائية الى .....
1) - تفاعلات طاردة للحرارة
2) - تفاعلات ماصة للحرارة
3) + تفاعلات ماصة وطاردة للحرارة
4) - جميع الاجابات خاطئة

13) "الطاقة لا تفنى ولا تستحدث ولكنها تتحول من شكل لاخر"، هو قانون .....
1) - حفظ الكتلة
2) + حفظ الطاقة
3) - حفظ الطاقة والكتلة
4) - جميع الاجابات خاطئة

14) ..... "هي مقياس لشدة حرارة جسم ما"
1) - الطاقة الحرارية
2) + درجة الحرارة
3) - الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة
4) - جميع الاجابات خاطئة

15) ..... وحدة قياس كمية الحرارة الموصى بها دولياً
1) + الجول
2) - السعر الحراري
3) - الجول والسعر الحراري
4) - جميع الاجابات خاطئة

16) هي "كمية الحرارة الالزمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من مادة ما درجة مئوية واحدة". ووحدتها : J/g. ºC
1) - كمية الحرارة
2) - درجة الحرارة
3) + الحرارة النوعية
4) - حرارة التفاعل

17) كلما ..... للمادة فإن هذا يدل على أن المادة تمتص كمية كبيرة من الحرارة دون أن ترتفع درجة حرارتها بشكل ملحوظ.
1) + زادت الحرارة النوعية
2) - قلت الحرارة النوعية
3) - لا تتاثر الحرارة النوعية
4) - جميع الاجابات خاطئة

18) اذا سخنت عينة من الماء وزنها 46 g من 8.5 ºC الى 74.6 ºC ، فان كمية الحرارة الممتصة بواسطة الماء (الحرارة النوعية للماء 4.184 J/g ºC تساوي .....
1) - 2721.87 kJ
2) + 12.72 kJ
3) - 1.272 kJ
4) - 0.1272 kJ

19) الحرارة النوعية للذهب إذا كان لدينا قطعة ذهب وزنها 360 g والسعة الحرارية لها 85.7 J /ºC، تساوي ....
1) - 238 J/g C
2) - 4.2268 J/g C

3) + 0.238 J/g C
4) - 422.68 J/g C

20) ..... هي كمية الحرارة الممتصة أو المنبعثة" عندما يتفاعل جزيء جرامي واحد (مول واحد) من مادة مع جزيء جرامي واحد من مادة أخرى، من مواد تحددها مواد التفاعل
1) + حرارة التفاعل
2) - المحتوى الحراري
3) - حرارة التكوين
4) - حرارة الاحتراق

21) حرارة تكوين العناصر النقية .....
1) + تساوي صفر
2) - تختلف باختلاف درجات الحرارة
3) - تختلف باختلاف الضغط
4) - جميع الاجابات خاطئة

22) قيمة الاس الهيدروجيني pH لمحلول حمض الهيدروكلوريك تركيزه 0.01 مولار تساوي .....
1) - 12
2) + 2
3) - 0.01
4) - جميع الاجابات خاطئة

23) من العوامل المؤثرة على ذوبانية الغازات .....
1) - الضغط
2) - درجة الحرارة
3) - طبيعة الغاز وطبيعة المذيب
4) + جميع الاجابات صحيحة

24) ..... هو المادة التي تكتسب الكترونات
1) - حامض ارهينوس
2) - قاعدة ارهينوس
3) + حامض لويس
4) - قاعدة لويس

25) تعتبر الكثافة من الخواص ال ..... للمادة
1) - كيميائية
2) - فيزيائية
3) - كيميائية وشاملة
4) + فيزيائية ومكثفة

26) ..... تتكون عندما تنفصل الإلكترونات عن الذرة مكونة غازاً أيونيا
1) - الحالة الصلبة
2) - الحالة السائلة
3) - الحالة الغازية
4) + البلازما

27) تعرف الذوبانية بانها .....
1) - كمية المادة التي تذوب في كمية معينة من الأيونات.
2) - كمية المادة التي تذوب في كمية معينة من الشوارد.
3) - كمية المادة التي تذوب في كمية معينة من المحلول.
4) + كمية المادة التي تذوب في كمية معينة من المذيب.

28) العوامل المؤثرة على الترسيب .....
1) - الضغط، تركيز المحلول فقط.
2) - تركيز المحلول، درجة الحرارة فقط.
3) + درجة الحرارة، الضغط، تركيز المحلول

29) يعتبر الاتزان الكيميائي حالة التوازن بين .....
1) + تفاعلين كيميائيين متعاكسين

2) - تفاعلين كيميائيين متشابهين في نفس الاتجاه
3) - تفاعلين كيميائيين متسلسلين
4) - جميع الاجابات خاطئة

30) من طرق التعبير عن التراكيز .....
1) - النسبة المئوية
2) - المولارية
3) - العيارية
4) + جميع الاجابات صحيحة

31) عملية انتقال المادة من الحالة الغازية إلى السائلة، عملية .....
1) - تسامي
2) - ترسيب
3) - تبخر
4) + تكاثف

32) ..... تعتمد عليها خواص الغازات
1) - درجة الحرارة، الضغط، تركيز المحلول
2) - الضغط، تركيز المحلول فقط.
3) - درجة الحرارة،الضغط، تركيز المحلول
4) + درجة الحرارة والضغط و كمية المادة والحجم

33) ..... وهي محاليل غيرموصلة للتيار الكهربي
1) - الكتروليتات قوية
2) - الكتروليتات ضعيفة
3) + اللاالكتروليتات
4) - جميع الاجابات خاطئة

34) ..... هو أقصى كمية من المذاب يمكن أن تذوب في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة معينة
1) - المحلول الغير مشبع
2) + المحلول المشبع
3) - المحلول فوق المشبع
4) - جميع الاجابات خاطئة

35) الضغط القياسي هو مقدار الضغط الجوي المقاس عند سطح البحر، وعند درجة حرارة (0ºC) وجد أن مقداره يساوي
1) - 1atm
2) - 101325 Pa
3) - 101325N/m2
4) + جميع الاجابات صحيحة

36) عند ثبوت درجة الحرارة فإن حجم كمية معينة من الغاز تتناسب تناسبا عكسيا مع الضغط الواقع عليه ، قانون .....
1) - افوجادرو
2) - شارل
3) - جايلوساك
4) + بويل

37) قانون شارل هو قانون يربط بين .....
1) - الضغط والحجم
2) + الحجم ودرجة الحرارة
3) - الحجم وكمية المادة
4) - الحجم مع الضغط والحرارة وكمية المادة

38) الظروف القياسية للغازات هي .....
1) + 273.15 K ,1atm
2) - 298.15 K ,1atm
3) - 25 C ,1atm
4) - جميع الاجابات خاطئة

39) عنماتكون قيمة الثابت العام للغازات تساوي 0.0820 فان وحدته هي .....

1) - Pa.m3/mol.K
2) - J/mol.K
3) - Cal/mol.K
4) + atm.L/mol.K

40) الضغط الكلي لخليط من الغازات لا تتفاعل مع بعضها البعض في حجم معين وعند درجة حرارة معينة يساوي مجموع الضغوط الجزئية لهذه الغازات هو نص قانون .....

1) - جرهام
2) + دالتون
3) - افوجادروا
4) - لويس