

استان:

دانشگاه پیام نور
مرکز آزمون

تعداد سوالات: تستی: ۳۰ تشریحی:
زمان آزمون: تستی: ۹۰ تشریحی: — دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی مقدماتی

رشته تحصیلی / گذ درس: کشاورزی - فنی مهندسی - ۱۱۱۴۲۴۱

ردیف سوال: یک (۱)	استفاده از: ماشین حساب	منبع: --	متغیر است.
	پیامبر اعظم (ص): روزه سپر آتش جهنم است.		
۱. کدامیک از دانشمندان زیر جرم تمام اتهای یک عنصر را یکسان دانست؟			
الف. دالتون	ب. تامسون	ج. میلیکان	د. رادرفورد
۲. اگر یون X^- دارای ۱۸ الکترون باشد عنصر X در کدامین دوره و کدامین گروه جدول تناوبی قرار دارد؟			
الف. دوره سوم گروه سوم	ب. دوره دوم گروه سوم	ج. دوره دوم گروه ششم	د. دوره سوم گروه ششم
۳. کدام گزینه صحیح است؟			
الف. ذره آلفا (α) دارای بار مثبت است.			
ج. اشعه گاما دارای بار منفی است.			
۴. کدامیک از آرایش‌های الکترونی زیر باقی‌مانده سطح انرژی ترازها درست است؟			
الف. $1S^2 2S^2 2P^6 3S^1 3P^5$			
ج. $1S^2 2S^2 2P^6 3S^3 3P^6$			
۵. درمورد مولکول CF_4 کدام گزینه درست است؟			
الف. گرچه پیوندهای $C - F$ غیر قطبی است، مولکول CF_4 غیر قطبی است.			
ب. گرچه پیوندهای $C - F$ قطبی است، ولی مولکول CF_4 غیر قطبی است.			
ج. هر چند پیوندهای $C - F$ غیر قطبی است، ولی CF_4 مولکول قطبی است.			
د. بدلیل الکترونگاتیو بودن اتم F ، مولکول قطبی است.			
۶. درمورد نیروی لاندن کدام عبارت درست است؟			
الف. نیروی لاندن فقط بین مولکول‌های غیرقطبی وجود دارد.			
ب. نیروی لاندن فقط بین مولکول‌های قطبی وجود دارد.			
ج. منشأ پیدایش نیروی لاندن، به وجود آمدن یک دو قطبی لحظه‌ای درمولکول است.			
د. در بین مولکول‌های غیر قطبی، احتمال به وجود آمدن نیروی لاندن صفر است.			
۷. کدامیک از مولکول‌های زیر غیرقطبی است؟ ($16S^1, 9F^1, 7N^1, 5B^1, 4H^1, 15P^1$)			
الف. BF_3	ب. SF_6	ج. PF_3	د. NH_3
۸. کدامیک از مولکول‌های زیر قادر به تشکیل پیوند هیدروژنی نیست؟			
الف. NH_3	ب. CH_3NH_2	ج. C_2H_5OH	د. $(CH_3)_2C = O$
۹. شکل هندسی مولکول SF_6 را معین کنید؟ ($16S^1, 9F^1$)			
الف. دو هرمی مثلث القاعده	ب. هشت وجهی	ج. مکعبی	د. چهار وجهی
۱۰. تعداد یون در ترکیب $Ca_3(PO_4)_2$ را تعیین کنید؟			
الف. ۵ یون	ب. ۳ یون	ج. دوازده یون	د. دویون

استان:

تعداد سوالات: تستی: ۳۰ تشریحی:
زمان آزمون: تستی: ۹۰ تشریحی: — دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی مقدماتی

رشته تحصیلی / گذ درس: کشاورزی - فنی مهندسی - ۱۱۱۴۲۴۱

گذ سوی سوال: یک (۱) استفاده از: ماشین حساب مجاز است. منع: --

۱۱. در ۲۵۰ میلی لیتر سود ۱/۰ مولار چند گرم سود وجود دارد؟ (جرم مولکولی سود ۶۰)
د. ۱۰ ب. ۴ ج. ۱ الف. ۰

۱۲. کدام عبارت درمورد پیوند هیدروژنی درست است؟

الف. پیوند هیدروژنی از قوی ترین انواع جاذبه های دوقطبی - دو قطبی است.

ب. پیوند هیدروژنی از پیوندهای یونی قوی تر است.

ج. پیوند هیدروژنی از نیتروی واندروالس ضعیفتر است.

د. الكلها نمی توانند پیوند هیدروژنی تشکیل دهند.

۱۳. محصول واکنش آبدار H_2O آکنده حضور اسید سولفوریک چیست؟

د. اسید ب. الکان ج. الکل الف. الدهید

۱۴. هیریداسیون دو اتم کربن دراتیلن کدام است؟

د. Sp^2, Sp^2 ب. Sp^3, Sp^3 الف. Sp^3, Sp^3

۱۵. اتمهای متفاوتی که دارای عدداتی یکسان هستند چه نامهاد می شوند؟

د. ایزوتوپ ب. ایزومر الف. هومولوگ

۱۶. کدام مورد زیر، نقش اسیدلوئیس را دارد؟ ($\text{H}, \text{C}^+, \text{N}^-, \text{O}^-, \text{Cl}^-$)
د. CH_3OH ب. H_2O ج. AlCl_3 الف. NF_3

۱۷. مهمترین عاملی که سبب کم شدن زاویه پیوندی $\text{H}-\text{N}-\text{H}$ در آمونیاک از $109/5^\circ$ به 110° می شود چیست؟

ب. اختلاف الکترونگاتیوی N, H الف. به علت تشکیل اوربیتالهای Sp^3

د. وجود زوج الکترون غیر پیوندی در نیتروژن ج. وجود پیوند کووالانسی

۱۸. وجه مشترک مولکولهای $\text{CH}_3, \text{NH}_3, \text{H}_2\text{O}$ در چیست؟

الف. میزان قطبی بودن ب. مقدار زاویه

د. عدد اکسیداسیون اتم مرکزی

۱۹. در مولکول کدام ماده زیر، پیوند π وجود ندارد؟

الف. دی اکسیدگوگرد ب. سیکلوهگزان ج. دی اکسید کربن د. بنزن

۲۰. اگر در حل شدن (محلول) $M \rightarrow M$ گرما تولید شود، افزایش دما چه اثری بر انحلال دارد؟

الف. از دیگر اینحلال پذیری
ب. تغییری در حل شدن ایجاد نمی کند.

د. گاهی باعث افزایش و گاهی باعث کاهش اینحلال پذیری می شود.

۲۱. در واکنش $A(g) + B(g) \leftrightarrow \text{C}(g)$ افزایش فشار چه اثری بر تعادل دارد؟

الف. تعادل به سمت راست پیش می رود.
ب. تعادل به سمت چپ پیش می رود.

د. تغییری در حجم ایجاد نمی کند.

استان:

تعداد سوالات: تستی: ۳۰ تشریحی:
زمان آزمون: تستی: ۹۰ تشریحی: -- دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی مقدماتی

رشته تحصیلی / گذرس: کشاورزی - فنی مهندسی - ۱۱۱۴۲۴۱

گذرسی سوال: یک (۱) استفاده از: ماشین حساب مجاز است. منع: --

۲۲. در مقایسه قدرت اسیدی اسیدهای ضعیف با یکدیگر، کدام عبارت درست است؟

- الف. اسیدی قویتر است که K_a بزرگ دارد.
- ب. اسیدی قویتر است که pK_a بزرگ دارد.
- ج. قدرت اسیدی به K_a ارتباطی ندارد.
- د. اسیدی قویتر است که K_a بزرگتر دارد.

۲۳. کدام عبارت صحیح است؟

- الف. حلقه بنزن به واکنش‌های افزایشی فعال است.
- ب. حلقه بنزن در واکنش‌های جانشینی شرکت می‌کند.
- ج. حلقه بنزن در هیچ واکنشی به دلیل آن ماتیک بودن شرکت نمی‌کند.
- د. پیوندهای دوگانه در حلقه بنزن ثابت و مستقر است.

۲۴. ایزومری در آلکانها از کدام مولزیل شروع می‌شود؟

- الف. پروپان
- ب. اتان
- ج. بوتان
- د. اتیلن

۲۵. در واکنش اتیلن با کلر، نقش اتیلن کدامیک از موارد زیر است؟

- الف. هسته دوست
- ب. خنثی
- ج. اکترهن دوست
- د. مونومر

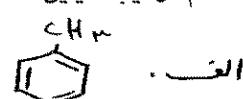
۲۶. کدامیک از ترکیبات زیر هورمون گیاهی است و از آن برای زلزله درست نمودهای استفاده می‌شود؟

- الف. اتان
- ب. بنزن
- ج. پروپیلن
- د. اتیلن

۲۷. فرمول عمومی آلکین‌ها چیست؟

- الف. C_nH_{2n+2}
- ب. C_nH_{2n}
- ج. C_nH_{2n-2}
- د. C_nH_{2n+1}

۲۸. کدام ترکیب آنیلین است؟



۲۹. کدام هیدروکربن چند حلقه‌ای سرطان‌زادر جانوران آزمایشگاهی شده و در دود سیگار نیز وجود دارد؟

- الف. بنزوپیرن
- ب. واژلین
- ج. نفتالین
- د. بنزن

۳۰. pH محلولی که دارای $M = 10^{-5} \times 10^{-3} = 10^{-8}$ است، چه قدر می‌باشد؟

- الف. ۵/۵
- ب. ۱۴/۶
- ج. ۹/۳۶
- د. ۷