



زمان آزمون (دقیقه): قسمتی: ۷۰ تشریحی: ۵۰

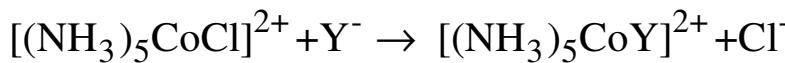
تعداد سوالات: قسمتی: ۲۵ تشریحی: ۵

عنوان درس: شیمی معدنی پیشرفته

روش تحصیلی/گد درس: شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی تجزیه)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی)، فیتوشیمی ۱۱۱۴۰۹۷

استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است

۱- واکنش زیر در محیط بازی چه مکانیسمی دارد؟



i_d . ۴

S_N1_{CB} . ۳

A . ۲

D . ۱

۲- کدام یک جزء کمپلکس های تغییر پذیر نمی باشد؟

۱. کمپلکس هایی که یون فلزی کمتر از ۳ الکترون در اربیتال t_{2g} دارد.

۲. کمپلکس هایی که یون فلزی در اربیتال e_g الکترون دارند

۳. کمپلکس های (Cr(III), Co(III))

۴. کمپلکس های هشت وجهی (Cu(II))

۳- کدام ترتیب برای سری اثر ترانس درست نیست؟

Cl⁻ > Py > NH₃ . ۴

H⁻ > CO, NO . ۳

tu > I⁻ > Br⁻ . ۲

CO > H⁻ > I⁻ . ۱

۴- کدام یک از یونهای فلزی در کمپلکس های هشت وجهی در واکنش های جایگزینی سرعت بالاتری دارند؟

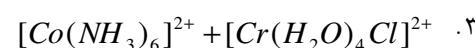
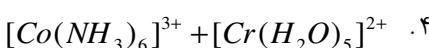
Ni²⁺ . ۴

Sr²⁺ . ۳

Mg²⁺ . ۲

Cu²⁺ . ۱

۵- محصول واکنش زیر کدام است؟



۶- در واکنش زیر کدامیک از لیگاند های پلساز زیر دارای بیشترین ثابت سرعت است؟



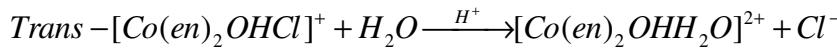
HCOO . ۲

C(CH₃)₃COO . ۱

CH₃COO . ۴

pHCOO . ۳

۷- در واکنش آبکافت اسیدی زیر محصول واکنش چند درصد ترانس است؟



۶۵ . ۴

۷۵ . ۳

۴۵ . ۲

۲۵ . ۱

۸- کدام یک از کمپلکس های زیر دارای آرایش چهار وجهی نیست؟

$[MnO_4]^-$. ۴

$[FeCl_4]^-$. ۳

$[NiCl_4]^{2-}$. ۲

$[Pt(Cl)_4]^{2-}$. ۱

۹- هیبریداسیون اتم مرکزی در مولکول $Ni(CN)_4^{2-}$ و شکل هندسی آن کدام است.

dSP^2 . ۲ - چهار وجهی

SP^3 . ۱ - چهار وجهی

SP^3d . ۴ - دو هر می مثلثی

dSP^2 . ۳ - مسطح مربعی

۱۰- کدام الگوی شکافتگی مربوط به ساختار مسطح مربعی است؟

$d_{xz}, d_{yz} < d_{xy} < d_{x^2-y^2} < d_{z^2}$. ۲

$d_{x^2-y^2} < d_{z^2} < d_{xy} < d_{yz}, d_{xz}$. ۱

$d_{xz}, d_{yz} < d_{xy} < d_{z^2} < d_{x^2-y^2}$. ۴

$d_{xz}, d_{yz} < d_{z^2} < d_{xy} < d_{x^2-y^2}$. ۳

۱۱- کدام گزینه نادرست است؟

۱. در ملکول PF_5 طول پیوند محوری بلندتر از استوایی است.

۲. در ملکول PF_5 طول پیوند محوری کوتاهتر از استوایی است.

۳. در ملکول $Cu(Cl)_5^{3-}$ طول پیوند محوری کوتاهتر از استوایی است.

۴. دو ملکول $Cu(Cl)_5^{3-}$ و PF_5 آرایش دوهرمی مثلثی دارند

۱۲- گروه نقطه‌ی ملکول $mer-[Ru(H_2O)_3Cl_3]$ کدام است؟

D_3 . ۴

C_{2h} . ۳

C_{3v} . ۲

C_{2v} . ۱

۱۳- در کمپلکس $[Cr(CO)_6]$ دو نوار جذبی در $44500, 35800\text{cm}^{-1}$ مربوط به کدام انتقال است؟

d-d . ۴

MMCT . ۳

LMCT . ۲

MLCT . ۱

-۱۴- ترتیب انرژی انتقال بار برای کدام یک از ترکیبات درست است؟

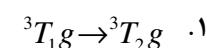
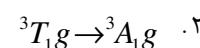
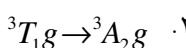
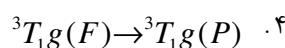
$$MnO_4^- < TcO_4^- < ReO_4^- \quad .\cdot^2$$

$$MnO_4^- < ReO_4^- < TcO_4^- \quad .\cdot^1$$

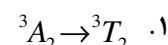
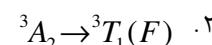
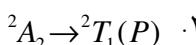
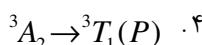
$$ReO_4^- < MnO_4^- > TcO_4^- \quad .\cdot^4$$

$$ReO_4^- < MnO_4^- < TcO_4^- \quad .\cdot^3$$

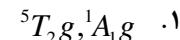
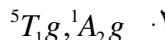
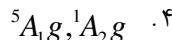
-۱۵- کدام یک جز انتقالات الکترونی برای کمپلکس $[V(H_2O)_6]^{3+}$ نیست؟



-۱۶- کدام یک جز انتقالات الکترونی برای کمپلکس $[V(Cl)_4]^-$ نیست؟



-۱۷- جمله طیفی حالت پایه کمپلکس Co^{3+} در دو حالت کم اسپین و پر اسپین در میدان لیگاند هشت وجهی به ترتیب از راست به چپ کدام است؟



-۱۸- ارتعاشی Γ برای ملکول RuO_4 در زیر داده شده است کدام گزینه نادرست است؟

$$\Gamma_{vib} = A_1 + E + 2T_2$$

T_d	E	$8C_3$	$3C_2$	$6S_4$	$6\sigma_d$		
A_1	+1	+1	+1	+1	+1		$x^2+y^2+z^2$
A_2	+1	+1	+1	-1	-1		
E	+2	-1	+2	0	0		$(2z^2-x^2-y^2, x^2-y^2)$
T_1	+3	0	-1	+1	-1	(R_x, R_y, R_z)	
T_2	+3	0	-1	-1	+1	(x, y, z)	(xy, xz, yz)

۱. نمایش کاهش ناپذیر A_1 در زیر قرمز غیرفعال و در رامان فعال است.

۲. نمایش کاهش ناپذیر E در زیر قرمز غیرفعال و در رامان فعال است.

۳. نمایش کاهش ناپذیر T_2 در زیر قرمز و رامان فعال است.

۴. نمایش کاهش ناپذیر A_1 در زیر قرمز و رامان غیرفعال است.

همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۷۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۵ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی معدنی پیشرفته

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی تجزیه)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی)، فیتوشیمی ۱۱۱۴۰۹۷

-۱۹- کدام ترکیب دارای بیشترین فرکانس ارتعاشی پیوند C-O است؟

$$[C_5H_5Fe(CO)_3]^{+} \cdot .^4$$

$$[C_5H_5Cr(CO)_3]^{-1} \cdot .^3$$

$$[C_5H_5Mn(CO)_3] \cdot .^2$$

$$[C_5H_5V(CO)_3]^{-2} \cdot .^1$$

-۲۰- کششی Γ پیوند های C-O استوایی برای ملکول $[HMn(CO)_5]$ کدام است؟

C_{4v}	E	$2C_4$	C_2	$2\sigma_g$	$2\sigma_d$		
A_1	1	1	1	1	1	z	$x^2 + y^2, z^2$
A_2	1	1	1	-1	-1	R_z	
B_1	1	-1	1	1	-1		$x^2 - y^2$
B_2	1	-1	1	-1	1		xy
E	2	0	-2	0	0	$(R_x, R_y), (x, y)$	(xz, yz)

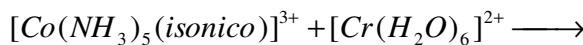
$$2A_1 + B_1 + E \cdot .^4$$

$$A_1 + T_1 \cdot .^3$$

$$A_1 + B_1 + E \cdot .^2$$

$$A_1 + 2B_1 \cdot .^1$$

-۲۱- واکنش زیر دارای چه مکانیزمی است؟



۲. کره خارجی

۱. کره داخلی با حمله از راه دور

۴. کره داخلی با حمله از راه دور و نزدیک

۳. کره داخلی با حمله از راه نزدیک

-۲۲- گروه نقطه‌ی ملکول $[Cu(H_2O)_6]^{2+}$ کدام است؟

$$D_4h \cdot .^4$$

$$oh \cdot .^3$$

$$D_3h \cdot .^2$$

$$D_3d \cdot .^1$$

-۲۳- دو انتقال $\pi \rightarrow \pi^*, n \rightarrow \pi^*$ در کدام ترکیب دیده می‌شوند؟

۴. آب

۳. آمین

۲. پیریدین

۱. الكل

-۲۴- کدام یک از گروه‌های زیر با یکدیگر هم‌ریخت هستند؟

$$C_s, D_3, C_2 \cdot .^4$$

$$C_s, C_i, C_3 \cdot .^3$$

$$C_s, C_i, C_1 \cdot .^2$$

$$C_s, C_i, C_2 \cdot .^1$$

hdaneshjoo.ir

صفحه ۴ از ۶

نیمسال اول ۱۳۹۴-۹۵ ۱۰۰/۱۰۰۳۹۹۷۹

بروزترین سایت نمونه سوالات پیام نور کارشناسی و کارشناسی ارشد همیار دانشجو hdaneshjoo.ir



همیار دانشجو

hdaneshjoo.ir

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۷۰ تشریحی : ۵۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۵ تشریحی : ۵

عنوان درس : شیمی معدنی پیشرفته

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (شیمی آلی)، شیمی (شیمی تجزیه)، شیمی (شیمی فیزیک)، شیمی (شیمی معدنی)، فیتوشیمی ۱۱۱۴۰۹۷

-۴۵

در کدام نماد نمایش کاهش ناپذیر قرار دارد؟

C_{2h}	E	C_2	i	σ_h	
A_g	1	1	1	1	R_z
B_g	1	-1	1	-1	R_x, R_y
A_u	1	1	-1	-1	z
B_u	1	-1	-1	1	x, y

Ag . ۴

Bu . ۳

Au . ۲

Bg . ۱

سوالات تشریحی

۱.۴۰ نمره

- اثر σ - ترانس و Π - ترانس را شرح دهید؟

۱.۴۰ نمره

- جدول مشخصات برای گروه نقطه C_{3V} را بدست آورید؟

۱.۴۰ نمره

- انواع انتقالات بار را با ذکر مثال توضیح دهید؟

۱.۴۰ نمره

- چه اربیتال هیبریدی برای تشکیل پیوند π در ملکول BF_3 شرکت می کند؟

D_{3h}	E	$2C_3$	$3C_2$	σ_h	$2S_3$	$3\sigma_g$		
A_1'	1	1	1	1	1	1		$x^2 + y^2, z^2$
A_2'	1	1	-1	1	1	-1	R_z	$(x^2 - y^2, xy)$
E'	2	-1	0	2	-1	0	(x, y)	
A_t''	1	1	1	-1	-1	-1	z	
A_g''	1	1	-1	-1	-1	1	(R_x, R_y)	(xz, yz)
E''	2	-1	0	-2	1	0		

hdaneshjoo.ir

صفحه ۵ از ۶

نیمسال اول ۹۵-۱۳۹۴

۱۰۰/۱۰۰۳۹۹۷۹

بروزترین سایت نمونه سوالات پیام نور کارشناسی و کارشناسی ارشد همیار دانشجو

۱۰۴۰ نمره - در ملکول SF_4 الف) تعداد و تقارن شیوه های ارتعاشی را بدست آورید. ب) کدام شیوه ها در IR و رaman فعال

هستند؟

C_{2v}	E	C_2	$\sigma_v(xz)$	$\sigma'_v(yz)$		
A_1	1	1	1	1	z	x^2, y^2, z^2
A_2	1	1	-1	-1	R_z	xy
B_1	1	-1	1	-1	x, R_y	xz
B_2	1	-1	-1	1	y, R_x	yz