

سوال ۲۰

۲۰

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۳۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

رشته تحصیلی/ گد درس: شیمی (محض)، شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۳۵

استفاده از ماشین حساب ساده، ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- رسانایی مولی کدام ترکیب کمپلکس از همه بیشتر است؟



۲- کدامیک از لیگاندهای زیر چهار دندانه اند؟

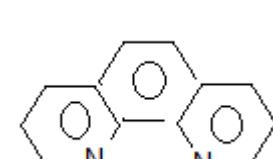
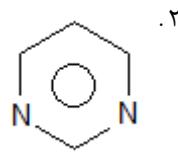
۱. نیتریلو تری استاتو

۱. اتیلن دی آمین

۴. دی متیل گلی اکسیماتو

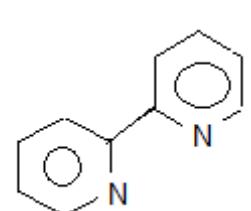
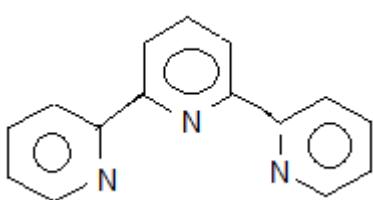
۳. دی اتیلن تری آمین

۳- نام کدام لیگاند بی پیریدین است؟



.۲

.۱



.۴

.۳

۴- کدام نامگذاری نادرست است؟

۱. آمونیوم تترا کلرو روتنات (-)
 $\text{NH}_4[\text{RuCl}_4]$ ۲. پتاسیم دی آمین تترا برمو کبالنات (III)
 $\text{K}[\text{Co}(\text{NH}_3)_2\text{Br}_4]$ ۳. پتاسیم بیس (اگزالتو) پلاتین (II)
 $\text{K}_2[\text{Pt}(\text{OX})_2]$ ۴. تری آمین تری کلرو کروم (III)
 $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3]$

سوال ۱: یک

۲۰.۱۲

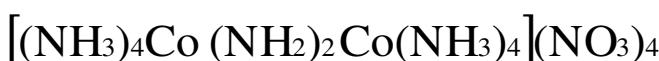
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۳۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

وشته تحصیلی/ گد درس: شیمی (محض)، شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۳۵

۵- نام کمپلکس زیر طبق روش استوک کدام گزینه است؟

۱. دی - μ - آمیدو بیس (تترا آمین کبالت (III)) نیترات۲. دی - μ - ایمیدو بیس (تترا آمین کبالت (III)) نیترات۳. دی - μ - آمیدو بیس (تترا آمین کبالتات (III)) نیترات۴. دی - μ - ایمیدو بیس (تترا آمین کبالتات (III)) نیترات۶- نام کدام ترکیب کمپلکس نادرست است؟۱. $[\text{Ru}(\text{bipy})_3]^{2+}$ یون تریس (بی پیریدین) روتینیم (II)۲. $[\text{trans}-\text{Cr}(\text{NCS})_4(\text{NH}_3)_2]^-$ یون ترانس-دی آمین تترا تیوسیاناتو-N-کروم (III)۳. تری کربونیل پیریدین نیکل ($\text{Ni}(\text{CO})_3(\text{Py})$)۴. $[\text{Co}(\text{C}_2\text{O}_4)(\text{en})_2]^+$ یون بیس (اتیلن دی آمین) اگزالاتو کبالت (III)۷- نام ترکیب کمپلکس با فرمول $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$ کدام است؟

۱. تترا آمین پلاتین (II) تترا کلرو پلاتینات (II)

۲. تترا کلرو پلاتینات (II) تترا آمین پلاتین (II)

۸- کدامیک از ترکیبات زیر از قاعده EAN پیروی می کند؟



۹- واحد ممان مغناطیسی چیست؟

۱. دبای
۲. بوهر مگنتون
۳. ارگ
۴. کیلو ژول

۱۰- در یون انرژی پایداری میدان بلور CFSE کدام است؟

۱. $-4 \text{Dq} + 4 \text{p}$
۲. $-4 \text{Dq} + \text{p}$
۳. $-4 \text{Dq} + 2 \text{p}$
۴. $-2 \text{Dq} + 2 \text{p}$

سوال ۱: یک

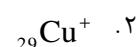
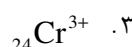
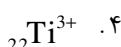
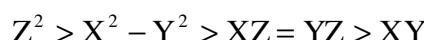
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۳۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریحی: ۰

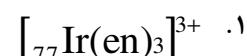
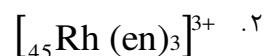
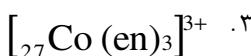
عنوان درس: شیمی معدنی ۲

رشته تحصیلی/ گذ درس: شیمی (محض)، شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۳۵

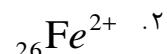
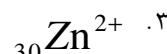
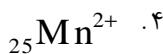
۱۱- ترتیب نسبی انرژی اوربیتالهای d یک کاتیون در میدان هشت وجهی منحرف به صورت زیر است. این یون کدام است؟



۱۲- میزان $10Dq$ برای کدام یون کمپلکس بیشتر است؟



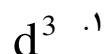
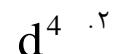
۱۳- کدامیک از یونهای پراسپین زیر در میدان هشت وجهی، آنتالپی آپوشی بیشتری دارد؟



۱۴- کدامیک از اکسیدهای فلزی زیر ساختار اسپینل نرمال را دارند؟



۱۵- اثر یان تلر در کمپلکسها چهاروجهی کدام کاتیون مشاهده نمی شود؟

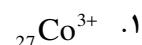
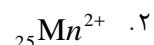
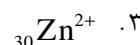
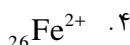


۱۶- در کمپلکسها ML_6 (هشت وجهی) در صورتی که لیگاند ها خصلت دهنده π نداشته باشند ماهیت اوربیتالهای t_{2g} اتم مرکزی کدام است؟

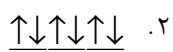
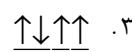
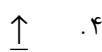


۱. ناپیوندی

۱۷- جمله طیفی S^6 حالت پایه مربوط به کدام گونه شیمیایی است؟



۱۸- چند گانگی اسپین برای کدام آرایش الکترونی از همه کمتر است؟



سوال ۱: یک

۲۰.۱۲

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۳۰: تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۵: تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

وشته تحصیلی/ گذ درس: شیمی (محض)، شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۳۵

-۱۹- نماد جمله های طیفی مربوط به آرایشهای پر اسپین و کم اسپین d^7 در ساختار هشت وجهی به ترتیب از راست به چپ برابر است با ...

$^2T_{2g}, ^4E_g .4$

$^2T_{1g}, ^4E_g .3$

$^2E_g, ^4T_{1g} .2$

$^2E_g, ^4T_{2g} .1$

-۲۰- جهش الکترونی مجاز از نظر اسپین برای آرایش الکترونی d^9 در میدان چهار وجهی کدام است؟

$^2A_2 \rightarrow ^2T_2 .2$

$^2T_2 \rightarrow ^2A_2 .1$

$^2E \rightarrow ^2T_2 .4$

$^2T_2 \rightarrow ^2E .3$

-۲۱- کدام دو آرایش الکترونی در میدان ضعیف هشت وجهی جهش‌های الکترونی مشابهی دارند؟

$d^3, d^7 .4$

$d^3, d^8 .3$

$d^6, d^4 .2$

$d^2, d^8 .1$

-۲۲- برای آرایش الکترونی d^3 حالت‌های انرژی ناشی از جمله طیفی F در میدان لیگاند ضعیف هشت وجهی بر حسب افزایش انرژی کدام است؟

$T_{1g} > T_{2g} > A_{2g} .2$

$A_{2g} > T_{2g} > T_{1g} .1$

$A_{2g} > T_{1g} > T_{2g} .4$

$T_{2g} > T_{1g} > A_{2g} .3$

-۲۳- جمله طیفی حالت پایه و تعداد جهش‌های مجاز در آرایش الکترونی d^2 در میدان هشت وجهی کدام است؟

$3, ^3A_{2g} .4$

$3, ^3T_{1g(P)} .3$

$3, ^3T_{1g(F)} .2$

$2, ^3T_{2g} .1$

-۲۴- محلول حاوی یونهای MnO_4^{2-} ، CrO_4^{2-} ، VO_4^{3-} رنگی هستند در صورتی که محلول حاوی یون $^{23}V^{+}$ بی رنگ است. علت چیست؟

۱. جهش‌های $d-d$ به وسیله جهش انتقال بار پوشیده می شود.

۲. جهش‌های $d-d$ در ناحیه فرابنفش رخ می دهند.

۳. جهش‌های $d-d$ و جهش انتقال بار ندارد.

۴. جهش‌های $d-d$ ندارد و جهش انتقال بار آن در ناحیه فرابنفش است.

سوال ۱: یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۳۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

وشته تحصیلی/ گذ درس: شیمی (محض)، شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۳۵

- ۲۵- یونهای کمپلکس $[Co(NH_3)_5X]^{2+}$ (X = Cl, Br, I) نوارهای انتقال بار دارند. کدامیک از کمپلکسها با تغییر لیگاند X کمترین مقدار انرژی را برای انتقال بار لازم دارد؟

 Cl^- , Br^- Cl^- Br^- I^-

- ۲۶- مقدار μ (ممان مغناطیسی) برای کمپلکس $K_2[25Mn(H_2O)_6](SO_4)_2$ برابر است با.....

۱. ۷	۵. ۹	۴. ۹	۶. ۱
Cl^-	Br^-	I^-	Cl^-

- ۲۷- در کدامیک از آرایشهای الکترونی در کمپلکسها هشت وجهی سهم اوربیتالی در ممان مغناطیسی برابر صفر است؟

 $(t_{2g})^4(e_g)^2$ $(t_{2g})^1(e_g)^0$ $(t_{2g})^3(e_g)^0$ $(t_{2g})^2(e_g)^0$ Cs^+ Rb^+ Na^+ K^+ Zn Mn Co Fe

۴. هیدرازین

triен

acac

gly

۴. ایزومری لیگاند

۳. ایزومری بسپارش

۲. ایزومری یونش

۱. ایزومری اتصال

- ۳۱- کمپلکسها حاوی لیگاند دی آمینو پروپان کدام نوع ایزومری را از خود نشان می دهد؟

۵. ۴

۴. ۳

۳. ۲

۲. ۱

- ۳۲- یون کمپلکس $[Co(NH_3)_3Cl_3]^+$ دارای چند ایزومر هندسی است؟

۴. ۳

۳. ۲

۳. ۲

۲. ۱

- ۳۳- کمپلکس $[Co(NH_3)_5NO_2]SO_4$ کدام ایزومری را از خود نشان می دهد؟

۱. ایزومری اتصال

۴. ایزومری کوئور دیناسیون

۳. ایزومری لیگاند

سوال ۱: یک

20.ir

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۳۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریحی: ۰

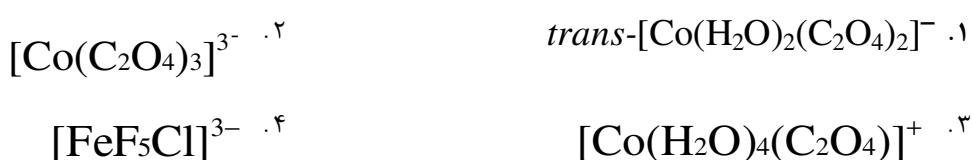
عنوان درس: شیمی معدنی ۲

وشته تحصیلی/ گذ درس: شیمی (محض)، شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۳۵

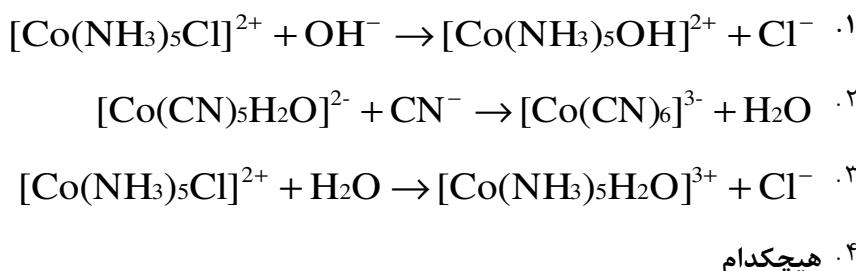
۳۴- دستگاه مورد استفاده برای تعیین فعالیت نوری یک ایزومر فعال نوری عبارت است از

۱. پتانسیومتر
 ۲. طیف سنجی UV-vis
 ۳. ترازوی گوی
 ۴. پلاریمتر

۳۵- برای کدامیک از کمپلکس‌های زیر ایزومری نوری امکان پذیر است؟



۳۶- کدامیک از کمپلکس‌های زیر بی اثر می باشند؟

۳۷- مکانیسم کدام مورد است؟ SN₁CB

۳۸- کدام مطلب در مورد واکنشهای جانشینی در کمپلکس‌های مسطح مربعی نادرست است؟

۱. سرعت جانشینی در کمپلکس‌های مسطح مربعی به ماهیت گروه وارد شونده بستگی ندارد.
 ۲. حد واسط قابل مشاهده د و هرمی مثلثی است
 ۳. مکانیسم از نوع SN₂ است

۴. جانشینی در کمپلکس‌های مسطح مربعی با حفظ آرایش صورت می گیرد (trans → trans و cis → cis)

۳۹- میزان اثر ترانس کدام یک از لیگاند‌های زیر از همه بیشتر است؟



سوال ۱: یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۳۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

وشته تحصیلی/ گد درس: شیمی (محض)، شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۳۵

۴۰- از واکنش NH_3 با NO_2^- و سپس با $\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)(\text{NO}_2)^-$ محصولی با ترکیب $[\text{PtCl}_4]^{2-}$ تولید می شود که

....

۱. ایزومر ترانس است

۲. هیچکدام

۳. مخلوط ایزومر سیس و ترانس است

۴۱- محصول نهایی واکنش $\text{Cis} - [\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$ با تیو اوره (tu) کدام است؟ $[\text{PtCl}_2(\text{tu})_2]$ ۱. $[\text{Pt}(\text{tu})_4]^{2+}$

۲. هیچکدام

۳. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2(\text{tu})_2]^{2+}$ ۴۲- حالت اکسایش اتم مرکزی در ترکیب $[\text{Cr}(\text{CO})_6]$ برابر است با

۱. ۶

۲. ۳

۳. ۲

۴. ۱

۴۳- در کدامیک از کمپلکس‌های زیر انحراف یان-تلر مشاهده نمی شود؟

 MnF_3 $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$ $[\text{Mn}(\text{urea})_6]^{3+}$ ۱. $[\text{Mn}(\text{acac})_3]$

۴۴- کدامیک از موارد زیر فرمول مولکولی نمک موهر را به درستی نشان می دهد؟

 MnFe_2O_4 ۱. FeS_2 $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ۲. FeCO_3

۴۵- کدامیک از کمپلکس‌های هشت وجهی کبالت (III) دیامغناطیس نمی باشند؟

 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$ $[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]^{3-}$ ۱. $[\text{CoF}_6]^{3-}$