



تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریعی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

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

۱- حالت اکسایش فلز مرکزی در ترکیب $K_r[Co(Ox)_r SO_4]$ را معین کنید؟

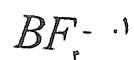
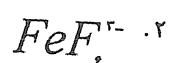
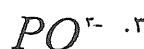
۳.۴

۱.۳

۳.۲

۲.۱

۲- از ترکیبات زیر کدامیک کمپلکس محسوب نمی شود؟



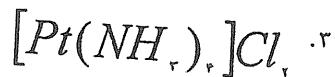
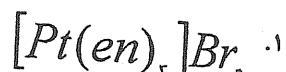
en .۴

dien .۳

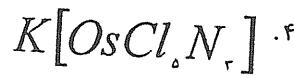
EDTA .۲

py .۱

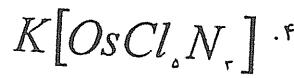
۳- کدامیک از لیگندهای زیر دو دندانه است؟



۴- عدد کوئوردیناسیون کدامیک از ترکیبات زیر شش است؟



۵- کدام فرمول شیمیایی برای کمپلکس پنتا کلرو نیتریدو اسمات (II) صحیح است؟

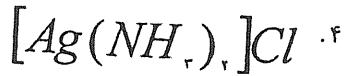
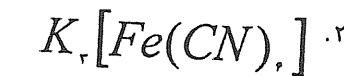
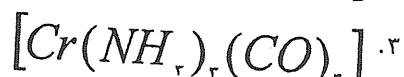
۶- کدامیک از لیگاندهای زیر یک لیگاند کی لیت نامتقارن است؟

۲. اگسالاتو

۱. gly (گلیسیناتو)

۳. اتیلن دی آمین

۷- کدامیک از کمپلکس‌های زیر غیریونی است؟

۸- کدام کمپلکس زیر از قاعده عدد اتمی موثر پیروی می کند؟ ($Fe = ۲۹, Co = ۲۷, V = ۲۳$)

سری سوال ۱: یک

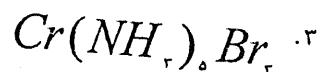
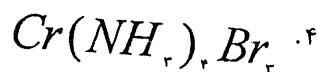
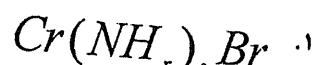
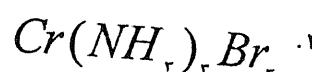
زمان آزمون (دقیقه): قسمی ۱۲۰ تشریحی:

تعداد سوالات: قسمی ۴۵ تشریحی:

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

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

۹- محلول آبی کدامیک از کمپلکس های هشت وجهی زیر با غلظت های یکسان دارای رسانایی بیشتری است؟

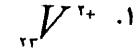
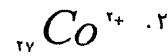
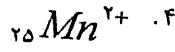
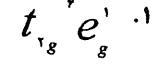
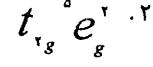
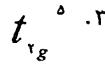
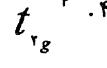
۱۰- پارامغناطیس است شکل هندسی آن چیست؟ ($28=Ni$)

۴. هرم مربعی

۳. تراگونال

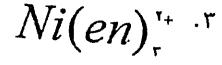
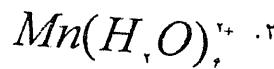
۲. چهاروجهی

۱. مسطح مربعی

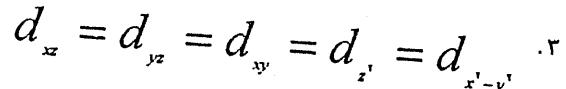
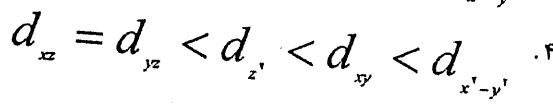
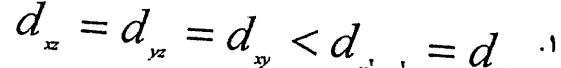
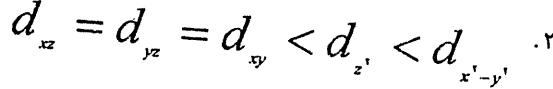
۱۱- ممان مغناطیسی یک یون فلز واسطه $4/9BM$ است این یون کدام است؟۱۲- انرژی پایداری میدان بلور $p = Dq + 1/8Dq$ برای کدامیک از آرایش های الکترونی زیر است؟

از کمپلکس های زیر کدامیک انحراف یان-تلر نشان می دهد؟

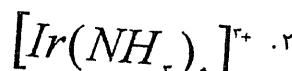
$(Ti = 22, Mn = 25, Fe = 26, Ni = 28)$



۱۴- ترتیب افزایش انرژی اربیتالها یا در آرایش مسطح مربعی به چه صورت است؟

 (vCo, vRh, vIr)

کدامیک از کمپلکس های زیر بیشترین انرژی شکافتگی میدان بلور را دارد؟



صفحه ۱۲ از ۶

نیمسال دوم ۹۳-۹۴

۳۶۱۷/۳۶۱۷۷۷۲۱



سری سوال ۱

زمان آزمون (دقیقه): قسمی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

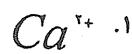
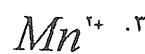
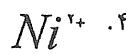
تعداد سوالات: قسمی: ۴۵ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

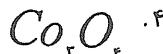
رشته تحصیلی/گد فرس: شیمی (کاربردی)، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محض ۱۱۱۴۰۳۵

۱۶- گرمای آب پوشی کدامیک از یونهای دو ظرفیتی زیر بیشتر است؟

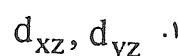
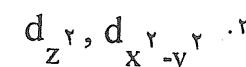
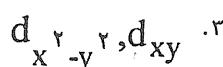
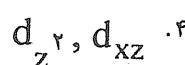
$$(Ni^{+4} = 28, Zn^{+3} = 30, Mn^{+2} = 25, Ca^{+2} = 20)$$



۱۷- کدام اکسید در ساختار اسپینل معکوس متبلور می شود؟



۱۸- در اثر انحراف تراگونالی Z- Out در ساختار هشت وجهی، سطح انرژی کدامیک از اربیتال های زیر افزایش می یابد؟



۱۹- در طیف جذبی $[Cu(H_2O)_6]^{+}$ چند نوار جذب اصلی انتظار داریم؟

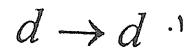
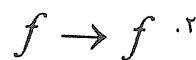
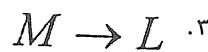
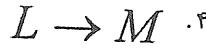
۴. صفر

۳. یک

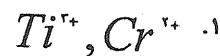
۲. دو

۱. سه

۲۰- رنگ بنفش پرمنگنات مربوط به کدامیک از انتقالات زیر است؟



۲۱- جمله طیفی پایه برای کدام دو یون زیر باهم برابر است؟



۲۲- کدام عبارت در مورد نمودار تابا-سوگانو نادرست است؟

۱. شامل هردو میدان ضعیف و قوی می باشد.

۲. با استفاده از این نمودار، پارامتر دافعه بین الکترونها (B) را می توان به دست آورد.

۳. نمودارهای اورگل مفیدتر از نمودار تابا-سوگانو می باشند.

۴. انرژی پایین ترین جمله طیفی صفردر نظر گرفته می شود.

۲۳- کدامیک از عوامل زیر در پهناهی طیف جذبی موثر نیست؟

۲. جفت شدگی اسپین-اوربیت

۱. ارتعاشات پیوند فلز-لیگاند

۴. اثر یان-تلر

۳. میزان غلظت نمونه

سوال ۱: یک

زمان آزمون (دقیقه): نستی: ۱۲۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: نستی: ۴۵ تشریحی: ۰

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

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

۲۴- کدامیک از عبارات زیر صحیح است؟

۱. مقدار B برای یک کمپلکس همواره کوچکتر از مقدار مربوط به یون آزاد است.

۲. نسبت نفلاکستی بزرگتر از واحد است.

۳. در اثر نفلاکستی میانگین دافعه الکترونی افزایش می یابد.

۴. اثر نفلاکستی عبارت از مستقر شدن الکترون روی اوربیتالهای مولکولی فلز است.

۲۵- انتقال الکترون در واکنش $2Fe^{++} + Tl^{++} \rightarrow 2Fe^{++} + Tl^{+}$ را چه می نامند؟

۴. واکنش غیر مکمل

۳. واکنش مکمل

D. ۲

SN, CB ۱.

۲۶- بر اساس قاعده انتخاب اسپین و لاپورت کدام انتقال زیر مجاز است؟

 $F \rightarrow D$ ۴ $D \rightarrow P$ ۳ $S \rightarrow D$ ۲ $P \rightarrow P$ ۱.۲۷- در طیف الکترونی یون کمپلکس $[Ni(H_2O)_6]^{2+}$ چند پیک جذبی مربوط به انتقالات d-d دیده می شود؟

۴. فاقد پیک

۳. یک پیک جذبی

۲. دو پیک جذبی

۱. سه پیک جذبی

۲۸- $[Pt(NH_3)_5Cl^-]$ در واکنش با Cl^- محصول $[Pt(NH_3)_5Cl_2]$ رامی دهد، این محصول کدام است؟

۲. مخلوطی از سیس و ترانس

۱. ایزو مرسیس

۴. ایزومرنوری

۳. ایزومترانس

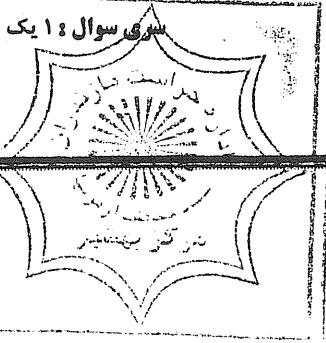
۲۹- کدام جمله در مورد مکانیسم واکنش دو ملکولی (تجمعی) صحیح نمی باشد؟

۱. سرعت واکنش کلی به هر دو غلظت ML_n و $[Y]$ بستگی دارد.

۲. عدد کثوریناسیون محصول زیاد می شود.

۳. واکنش نسبت به ML_n از مرتبه یک است.

۴. مرتبه کلی واکنش برابر با دو است.



زمان آزمون (دقیقه): قسمی: ۱۲۰ تشریعی:

تعداد سوالات: قسمی: ۴۵ تشریعی:

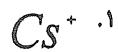
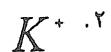
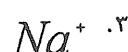
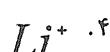
عنوان درس: شیمی معدنی ۲

رشته تحصیلی/ گذرنویس: شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش محفوظ ۱۱۱۴۰۳۵

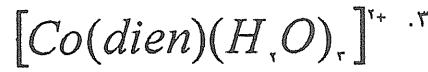
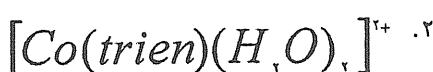
۳۰- کدام عبارت زیر صحیح است؟

۱. پایداری ترمودینامیکی یک کمپلکس به انرژی فعال سازی بستگی دارد.
۲. هرچه انرژی فعال سازی بیشتر باشد، سرعت واکنش بیشتر می‌شود.
۳. هرچه انرژی واکنش بیشتر باشد، پایداری ترمودینامیکی بیشتر خواهد بود.
۴. پایداری سینتیکی یک کمپلکس به انرژی واکنش بستگی دارد.

۳۱- در کمپلکس‌هایی با لیگاندهای یکسان با کدام یون مرکزی پایداری زیاد می‌شود؟



۳۲- کدامیک از ترکیبات زیر پایدارتر است؟



۳۳- کدامیک از ترکیبات زیر از کمی لیت‌های آهن است؟

۴. پلاستوسیانین

۳. کلروفیل

۲. سیتوکروم‌ها
ویتامین _{۱۱}

۱. کوئوردناسیون

۳۴- کمپلکس‌های $Pd(dipy)(NCS)$ و $Pd(dipy)(SCN)$ با یکدیگرچه نوع ایزومری هستند؟

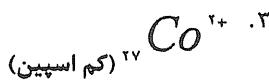
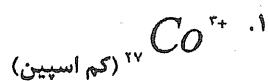
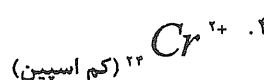
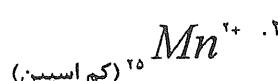
۴. یونیزاسیون

۳. اتصال

۲. لیگاندی

۱. کوئوردناسیون

۳۵- کدامیک از یونهای زیر تغییرپذیر هستند؟



۳۶- کدامیک از مکانیسم‌های زیر تک-مولکولی ولی سینتیک آن از مرتبه دو است؟

۴. همه‌ی گزینه‌ها

۳. $SN^- \cdot ^3$

۲. $SN^- CB \cdot ^2$

۱. $SN^- \cdot ^1$

۳۷- واکنش اکسایش-کاهش بین $[(NH_3)_6CoCl]^{n+}$ و $[Cr(H_2O)_x]^{n+}$ از چه نوع مکانیسمی است؟

۴. لایه داخلی

۳. متقطع

۲. ایزومری شدن

۱. لایه خارجی

سری سوال ۱: یک

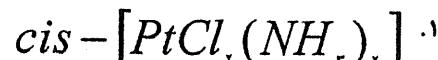
زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۱۲۰ تشریعی:

تعداد سوالات: تستی: ۴۵ تشریعی:

عنوان درس: شیمی معدنی ۲

رشته تحصیلی/گذ درس ۲ شیمی (شیمی معدنی)، شیمی (کاربردی)، شیمی گرایش مخفف ۱۱۱۴۰۳۵

۳۸- کدام کمپلکس فعالیت ضدتوموری از خود نشان می دهد؟



۳۹- کدامیک از فلزات زیرسبک و مقاوم در برابر خوردگی و کاربرد در زمینه صنایع هوایی و زیر دریایی دارد؟

۴. آهن

۳. وانادیم

۲. کروم

۱. تیتانیم

۴۰- پایدارترین حالت اکسایش نیکل کدام است؟

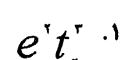
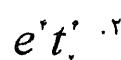
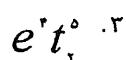
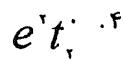
+۴ . ۴

+۲ . ۳

۲. صفر

+۳ . ۱

۴۱- در شکل هندسی چهاروجهی کدامیک از آرایش های زیر دارای سهم اوربیتالی است؟



۴۲-

در شناسایی کیفی یون Al^{3+} از کدام ترکیب استفاده می شود؟

۴. آلومینون

۳. هیدروکسی کینولین

۲. اکسین

۱. دی متیل گلی اکسین

۴۳- فرآیند استخراج مک آرتور-فارست یا فرآیند سیانید برای استخراج کدام فلز به کار می رود؟

۴. روی

۳. مس

۲. نقره

۱. نیکل

۴۴- کدامیک از موارد زیر از خصوصیات عناصر واسطه نمی باشد؟

۱. همه فلز هستند.

۲. به عنوان کاتالیزور کاربرد دارد.

۴. اکثر از ترکیبات دیامغناطیس تشکیل می دهند.

۳. عموماً تشکیل آلیاژ می دهند.

۴۵- کدامیک از لیگاندهای زیر نمی تواند اثر سیس نشان دهد؟

۴. کلرید

۳. هیدروکسید

۲. تیوسیانات

۱. آمونیاک