

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۹۰ تشریحی: --

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: نظریه گروه در شیمی

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۴۹

مجاز است.

استفاده از:

۸. گروه آبی چه گروهی است؟

- (الف) دارای مرکز تقارن باشد.
 (ب) حاصل ضرب اعضای گروه تعویض پذیر باشد.
 (ج) دارای صفحه تقارن باشد.
 (د) دارای محور C_3 باشد.

۹. گروه نقطه ای Γ باشد اگر $E, 2C_3, 3\sigma_v$ و $2C_3$ می باشد این گروه چند نمایش کاهش ناپذیر دارد؟

۶

۵

۲

Γ	E	$2C_3$	$3\sigma_v$
	۲	-۱	۰

B₁

E

A₂

A₁

۰

۳

۴

۵

۶

۷

۸

۹

۱۰

۱۱

۱۲

۱۳

۱۴

۱۵

۱۶

۱۷

۱۸

۱۹

۲۰

۲۱

۲۲

۲۳

۲۴

۲۵

۲۶

۲۷

۲۸

۲۹

۳۰

۳۱

۳۲

۳۳

۳۴

۳۵

۳۶

۳۷

۳۸

۳۹

۴۰

۴۱

۴۲

۴۳

۴۴

۴۵

۴۶

۴۷

۴۸

۴۹

۵۰

۵۱

۵۲

۵۳

۵۴

۵۵

۵۶

۵۷

۵۸

۵۹

۶۰

۶۱

۶۲

۶۳

۶۴

۶۵

۶۶

۶۷

۶۸

۶۹

۷۰

۷۱

۷۲

۷۳

۷۴

۷۵

۷۶

۷۷

۷۸

۷۹

۸۰

۸۱

۸۲

۸۳

۸۴

۸۵

۸۶

۸۷

۸۸

۸۹

۹۰

۹۱

۹۲

۹۳

۹۴

۹۵

۹۶

۹۷

۹۸

۹۹

۱۰۰

۱۰۱

۱۰۲

۱۰۳

۱۰۴

۱۰۵

۱۰۶

۱۰۷

۱۰۸

۱۰۹

۱۱۰

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱۱۸

۱۱۹

۱۱۱

۱۱۲

۱۱۳

۱۱۴

۱۱۵

۱۱۶

۱۱۷

۱

گذ سری سوال: یک (۱)

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۹۰ تشریحی: --

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشریحی: --

نام درس: نظریه گروه در شیمی

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۴۹

مجاز است.

استفاده از:

۱۶. ترم طیفی حالت پایه برای آرایش الکترونی d^4 چیست؟

${}^1D, {}^1S$ (د)

2D (ج)

${}^4F, {}^4P$ (ب)

${}^3F, {}^3P$ (الف)

۱۷. آرایش d^4 میدان هشت وجهی به چه نمادهای طیفی شکافته می شود؟

$Eg+2T_{1u}$ (د)

$A_{2u}+T_{1u}$ (ج)

$Eg+T_{2g}$ (ب)

$A_{1g}+T_{1u}$ (الف)

۱۸. کدام نماد تقارنی زیر نشان دهنده پیراشی های یک بعدی است؟

B,A (د)

B (ج)

E (ب)

A (الف)

۱۹. در مولکول نفتالین چند دسته اوربیتالهای π هم دارد؟

۵ (د)

۳ (ب)

۲ (الف)

۲۰. کدام جهش زیر از نظر دو قطبی الکتریکی مجاز نیست؟

$A_{1g} \rightarrow A_{1g}$ (ج)

$A_{1g} \rightarrow B_{3u}$ (ب)

$A_{1g} \rightarrow B_{2u}$ (الف)

۲۱. طبق قاعده تقاطع، کامیک از نمادهای تقارنی با یکدیگر تقاطع ایجاد می کنند؟

$A_1 \text{ و } A_1$ (د)

$A_2 \text{ و } A_2$ (ج)

$B_1 \text{ و } B_1$ (ب)

$A_1 \text{ و } A_1$ (الف)

۲۲. مقدار انرژی پس از محاسبات هوکل در مورد اوربیتال های مولکولی π برای سیستم C_3H_3 با تقارن ($D_{\infty h}$) کدام است؟

$\alpha - 2\beta$ (د)

$\alpha + 2\beta$ (ج)

$2\alpha + \beta$ (ب)

$\alpha + \beta$ (الف)

۲۳. در مولکول BF_3 گروه اوربیتال های تشکیل دهنده پیوند ۳ دارای کدام نمایش زیر است؟

$A_1'' + E''$ (د)

$A_1' + A_2'$ (ج)

$A_2' + E'$ (ب)

$A_1' + E'$ (الف)

۲۴. برای آرایش الکترونی e_g^3 در صورتیکه داشته باشیم: $e_g \times e_g = {}^aA_{1g} + {}^1A_{1g} + {}^1E_g$ در آن صورت مقدار a برابر خواهد بود

۰ (د)

۲ (ج)

۳ (ب)

۱ (الف)

زمان آزمون (دقیقه): تست: ۹۰ تشرییع:

تعداد سوالات: تست: ۳۵ تشرییع:

نام درس: نظریه گروه در شیمی

رشته تحصیلی / گد درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۴۹

مجاز است.

استفاده از:

۲۵. توزیع الکترونی برای آرایش d^7 در حالت $p>\Delta$ در میدان هشت وجهی چگونه است؟

t2g³eg⁴

t2g⁵eg²

t2g⁷

الف) t2g⁶eg¹

۲۶. انرژی کلام اوربیتالهای مولکولی از انرژی اوربیتالهای اتمی مجاور کمتر است؟

(الف) اوربیتال پیوندی

(د) ب و ج

(ج) اوربیتال غیر پیوندی

۲۷. رابطه C A(B)C=(AB)=C کدام قانون گروه را اثبات می کند؟

الف) قانون تعویض پذیری

ب) وجود عکس هر عنصر در یک گروه

ج) قانون شرکت پذیری

د) حاصل ضرب هر دو عنصر از یک گروه خود نیز عضوی از گروه است

۲۸. اگر A و X دو عنصر از یک گروه باشند حاصل ضرب $B^{-1}AX=B$ نشانگر چیست؟

ب) A و B با هم مساویند.

الف) A و B مکمل یکدیگرند.

د) A و B مزدوج یکدیگرند.

ج) A و B عکس یکدیگرند

۲۹. یک انتقال بنیادی در چه صورتی باعث یک جایه جایی رامان می شود؟

الف) شیوه نرمال به همان نمایشی تعلق داشته باشد که مولکول به آن تعلق دارد.

ب) شیوه نرمال به همان ماهیت تعلق داشته باشد که مولکول به آن تعلق دارد.

ج) شیوه نرمال به همان نمایشی تعلق داشته باشد که یک یا چند مولفه تانسور دو قطبی مولکول به آن تعلق دارد.

د) شیوه نرمال به همان نمایشی تعلق داشته باشد که یک یا چند مولفه تانسور قطبی پذیری مولکول به آن تعلق دارد.

کارشناسی

حضرت علی(ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

گذ سری سوال: یک (۱)

زمان آزمون (دقیقه): نیم: ۹۰ تشرییعی:

تعداد سوالات: نیم: ۳۵ تشرییعی:

نام درس: نظریه گروه در شیمی

رشته تحصیلی / گذ درس: شیمی محض ۱۱۱۴۰۴۹

مجاز است.

استفاده از:

جداول مورد نیاز

C_{v}	E	C_v	$\sigma_v(xz)$	$\sigma'_v(yz)$		
A_1	۱	۱	۱	۱	z	$x^{\gamma}, y^{\gamma}, z^{\gamma}$
A_1'	۱	۱	-۱	-۱	R_z	xy
B_1	۱	-۱	۱	-۱	x, R_y	xz
B_1'	۱	-۱	-۱	۱	y, R_x	yz

D_{rh}	E	γC_v	γC_1	σ_h	γS_v	$\gamma \sigma_v$	
A'_1	۱	۱	۱	۱	۱		$x^{\gamma} + y^{\gamma}, z^{\gamma}$
A'_1	۱	۱	-۱	۱	-۱	R_z	
E'	۱	-۱	۰	۱	-۱	(x, y)	$(x^{\gamma} - y^{\gamma}, xy)$
A'_2	۱	۱	۱	-۱	-۱	-۱	
A'_2	۱	۱	-۱	-۱	-۱	۱	z
E''	۱	-۱	۰	-۱	۱	۰	(R_x, R_y)
							(xz, yz)