

پایه نهم شیمی آزمون کسب (۲)

۱۱) جفت یونی کمتر \Rightarrow اختلاف الکترونی کمتر

۱۲) اختلاف الکترونی کمتر \Rightarrow قطبیت فیزیکی کمتر و اختلاف جفت یونی کمتر

تربیت (۳) $CS_2 > Na_2S > Li_2S$

CS و Na و Li به ترتیب برای دوره های ۲، ۳ و ۴ می باشند.

۱۲) طول پیوند کمتر \Rightarrow مرتبه پیوند کمتر

تربیت (۳) $O_2^{2-} > O_2 > O_2^+$ $O_2^{2-} > O_2 > O_2^+$

۲ ۱ ½ ۲

مربدها ↓ مرتبهها

۱۳) تربیت (۳) $O=N=O$ $H-C \equiv N$ $S=C=S$

گسل حفظ اند. عدد الکترون $+5$ $+2$: $H-C \equiv N \rightarrow C$

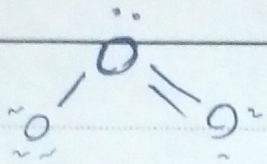
$+6$: CS_2 در C

۱۴) تربیت (۳) $Cl-Be-Cl$ ساختار خطی

هر الکترون یونیتراز بر طبق است در یک

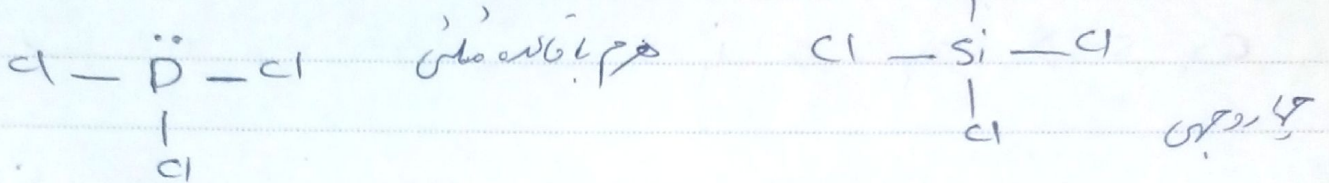
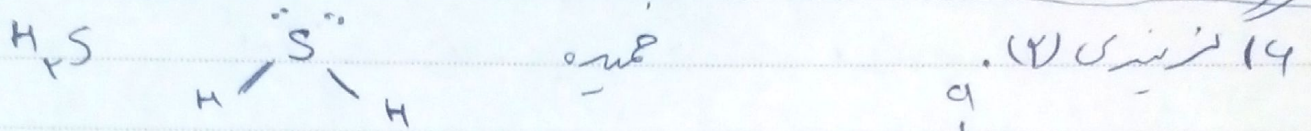
پیوند قوی است و جفت الکترون به هر نزدیک تر است.

پیوندی



۱۳. نترینژن (۲) . به دلیل شکل هندسی اوزون

تمامی پیوندها قطبی است و دارای دو مرتبه قطبیت در واقع $\frac{1}{3}$ است .



۱۷. نترینژن (۳) . چون الکترون های نامیونیک تنها توسط یک هسته جذب

می شوند نسبت به الکترون های نامیونیک ، دفعه ی بیشتری ایگاری می کنند و باعث

افزایش زاویه ی α و کاهش زاویه ی β و γ می شوند

۱۸. نترینژن (۱۶) . $\Rightarrow n = 1 \Rightarrow -6 + 3 + n = 0$

نترینژن (۲) $\Rightarrow n = 5 \Rightarrow 10 \times (-2) + 6n = 0 \Rightarrow 6n = 20$

نترینژن (۳) $\Rightarrow n = 3 \Rightarrow -2 + n = 0$

نترینژن (۴) $\Rightarrow n = -3 \Rightarrow 3 + n = 0$

۱۹. هر چه مولکول نوزاد تر باشد ، نیرو های لاندول بیشتر است . می دانیم در یک گروه

عنصرها از بالا به پایین نوزاد تر می شوند در نتیجه نیرو های لاندول بیشتر است اما در

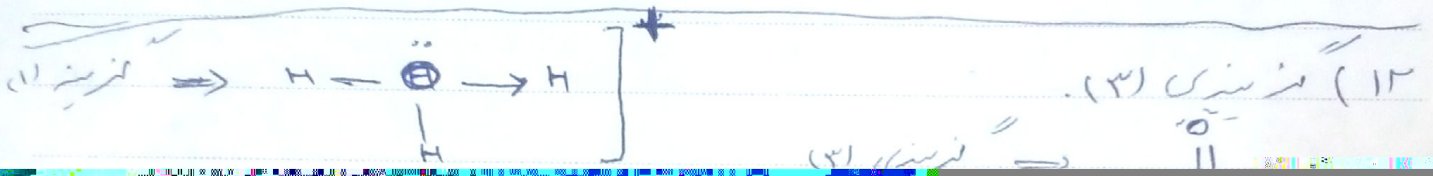
گروه ۶ به دلیل پیوند فوق العاده قوی هیدروژن آب ، تقصیری جوش آب از قبیل

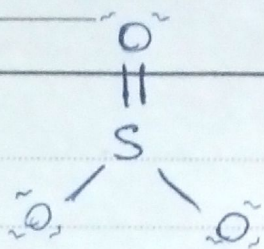
شتر است . (مجموع شود به کمبود جزیره) نترینژن (۳)

۱۱) نیتروژن (N) ، در آمونیاک (NH_3) ، آب (H_2O) ، هیدروژن فلورید (HF)

نیتروژن های بین مولکولی از نوع هیدروژنی است و در کولمب ترکیب الیه (SO_4) از نوع الیون است.

۱۲) نیتروژن (N) ، برای تسدین ابرالکترونی H و ایا دیا رهنی تسدین نیتروژن آن ام X بهر اکترونی ها تسوی زیاد دانسته باشد و همین کوچک باشد.





۱۶) نرنیزی (۱)

ایونیزه فاعلی اما مولکول نافعلی است

۱۷) نرنیزی (۲)

$$K_2 P_2 O_7 \Rightarrow 2 + 7 \times (-2) + 2x = 0 \Rightarrow 2x = 10 \Rightarrow x = +5$$

$$K_2 S_2 O_7 \Rightarrow 2 + 7 \times (-2) + 2x = 0 \Rightarrow 2x = 12 \Rightarrow x = +6$$

۱۸) نرنیزی (۳)

	فردی مولکولی	فردی یونگولی
آب-الکترولیت	H_2O	H_3O^+
گلوکز	$C_6H_{12}O_6$	$C_6H_{12}O_6$
اسیداسه	CH_2O	$C_2H_4O_2$
متان	CH_4	CH_4

شاید آن روز که بهرگز نداشت

«تاسفاتی هست، زندگی باید برود»

خبری از دل بردردگی بیانی نداشت

باید انقباض نوشت

هر گاه هم باشد، چه تاسفاتی، چه دل سوختن و بیانی

تاسفاتی همسر (ع) زندگی درواست...