

ص

عز سكرالات لتي فقس 9

1- براب من نظريه VSEPR صفا ر كدام مولكول بقية متفاوت بيت

الف) $HgCl_2$

ب) CO_2

ج) $BeCl_2$

د) $SnCl_2$

2- كدام تركيب زير كونه اي T شكل است

الف) SF_4

ب) ClF_3

ج) XeF_2

د) PCl_3

3- كدام تركيب طول بوندها به هم برابر نيست ؟

الف) PCl_5

ب) SF_6

ج) BF_3

د) XeF_4

4- شكل صفا ر كدام كونه شبیه H_2O بيت ؟

الف) XeF_2

ب) Icl_2^+

ج) $HgCl_2$

د) Icl_2^-

5- كدام دو كونه زير داراي سا حتما سطح مربع اند ؟

الف) BrF_4^- و IF_4^+

ب) XeF_4 و IF_4^+

ج) CH_4 و BF_4^-

د) BVF_3^- و XeF_4

6- تعداد زوج الكتروني و بوندهاي در كدام مولكول با ديگر زير شبیه است

الف) Icl_2^-

ب) XeF_4

ج) H_2O

د) BrF_3

7- در كدام كونه زير زوايا بوندها برابر نيستند

الف) $O=C=O$

ب) CO_2

ج) BF_3

د) HCN

8- شكل در كدام كونه زير درست معرني نشود

الف) AsF_2^+ (صفيه يازاويه طر)

ب) $SnCl_3^-$ (شکل مربع ي سه گوشه اربع)

ج) ClF_4^- (مربع مسطح)

د) IBr_2^- (خطي)

58

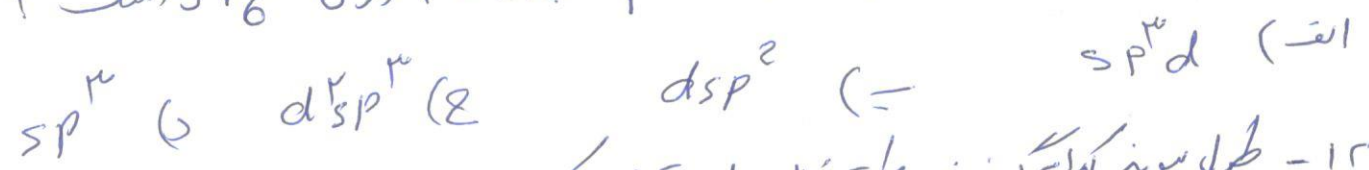
۹- در کدام ترکیب زیر هیبریداسیون (اتم مرکزی درست معرفی نشده است)



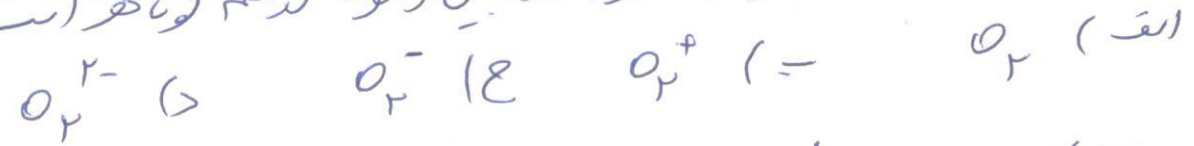
۱۰- در هیبریداسیون d^3sp^3 کدام اوربیتال d دخالت دارد (کدام اوربیتال d در هیبریداسیون شرکت کرده است)



۱۱- شکل هندسی هست و همی مربوط به کدام هیبرید در اتم مرکزی SF_6 است؟



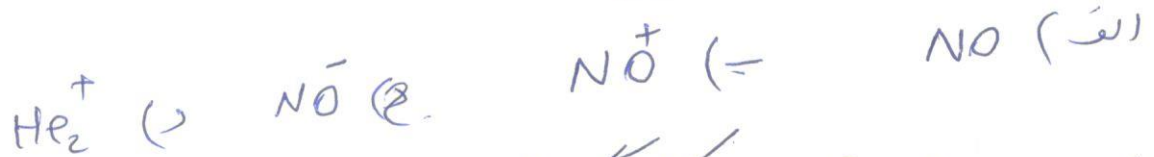
۱۲- طول پیوند کدام گونه زیر طبق نظریه اوربیتال مولکولی بزرگتر است



۱۳- کدام گونه در مگنتیک است؟



۱۴- کدام گونه پارامگنتیک است



۱۵- در چه پیوند (مدرسه) پیوند کدام گونه درست معرفی شده است



۱۶- آخرین اوربیتال π^* در کدام گونه زیر به صورت π_{2p}^* π_{2p}^* است؟

