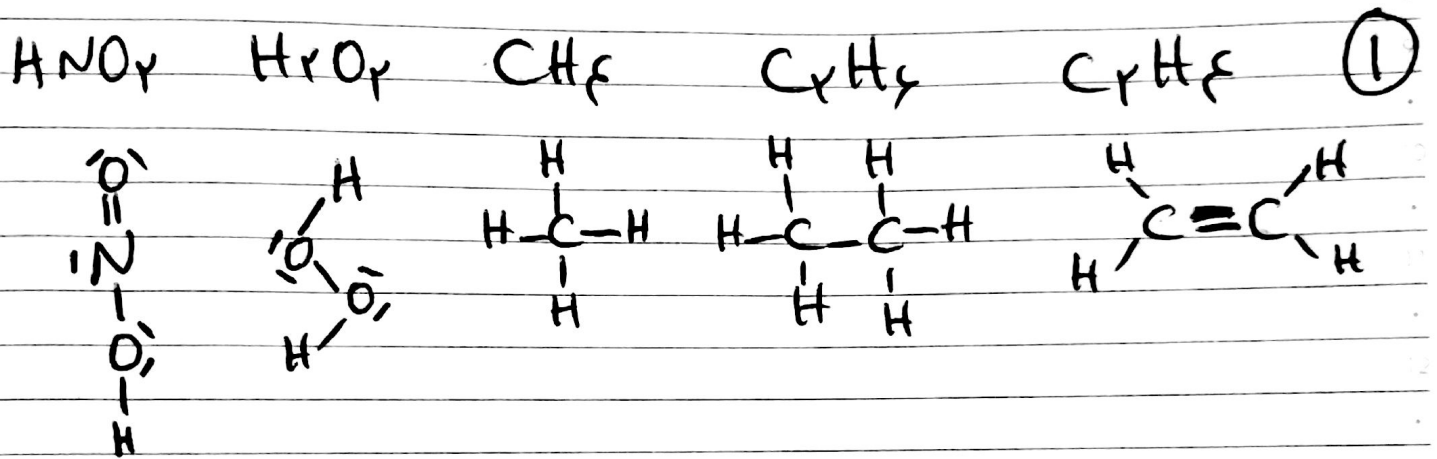


با سطح تمرین هتروسیکلی فصل ۲ مربوط به سوختن و جابجایی

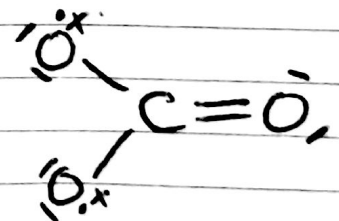
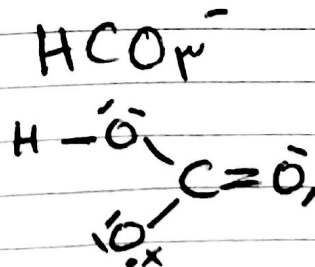
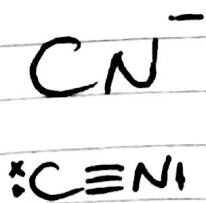
حالت تهیه

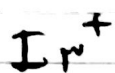


② Ne غیر یونیته دارد. H_2C الکترون غیر یونیته ندارد.

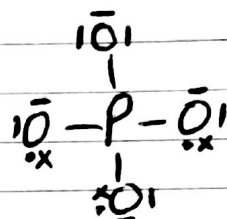
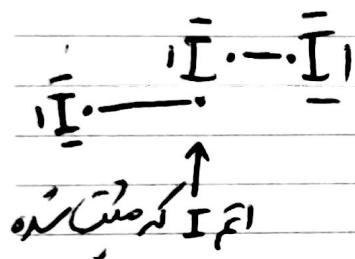
اگر اکسیژن ۵ الکترون غیر یونیته دارد.

③ CO_3^{2-} علامت × نشان دهنده الکترون جذب شده است.



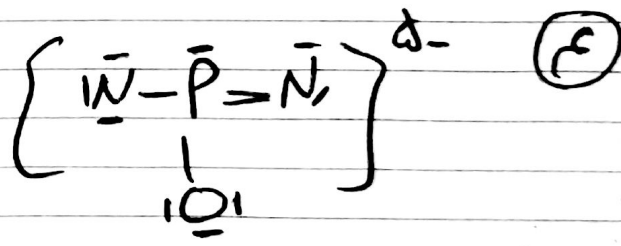
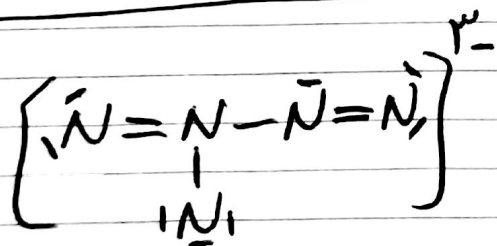


ادامه سوال (۳) ساختن PO_4^{3-}



البتّه اصلاً خواهم نبود که ساختن در محدوده

نم نسبت (۴)



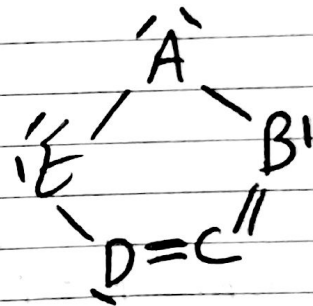
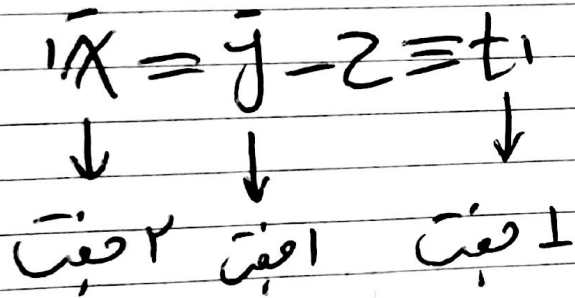
تعداد الکترون ذرات این اتم‌ها در لایه ظرفیت $\leftarrow 5 \times 5 = 25$ هر اتم N 5

تعداد هر شکل $\left\{ \begin{array}{l} 12 = \text{پیوندی} \\ 16 = \text{غیر پیوندی} \end{array} \right\} 28$

$10 + 5 + 6 = 21$
 $\text{N} \uparrow \quad \text{P} \uparrow \quad \text{اکسیژن} \uparrow$

تعداد هر شکل $\left\{ \begin{array}{l} 8 = \text{پیوندی} \\ 16 = \text{غیر پیوندی} \end{array} \right\} 24$

⑤ توجه کنید که جمع تعداد پیوندهای هر یک از اتمها و جفت‌های غیر پیوندی باید ۴ تا باشد یعنی اگر اتمی سه پیوند دارد پس باید یک جفت الکترون غیر پیوندی داشته باشد.



A و E هر کدام ۲ جفت
B و D هر کدام ۱ جفت

⑥ دی‌فلورینا کنید - گوگرد دی‌اکسید - گوگرد تترافلورید - ید هیدروفلورید

IF_7 SO_3 SO_2 P_2O_5

فسفر تتراکلرید ← PCl_3

⑦

الف) غلط است. چون مقدار شکل بلور محدود است ممکن است

تعداد زیاد داده، شکل بلور یک ن داشته باشند

ب) غلط است. این مقدار کاهش دما محض آب است. دما

مختلف به مقدار متفاوت دما کاهش دما ایجاد و یا افزایش

دما/جوش می شوند

پ) غلط است. گاهی یک داده چند شکل بلور متفاوت دارد

ت) درست است. ⑩

ث) غلط است. حل شوند باید حتماً غیر فرار باشد یعنی اگر

مثلاً الکل در آب حل کنیم تا شیرین دما/جوش آب ندارد

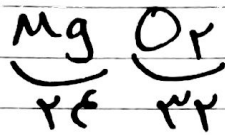
ج) درست است ⑪

ادامه ۷

(ج) غلط است. در واقع برعکس است. $\frac{\text{تعداد کاتیون}}{\text{تعداد آنیون}} = \frac{\text{بار آنیون}}{\text{بار کاتیون}}$

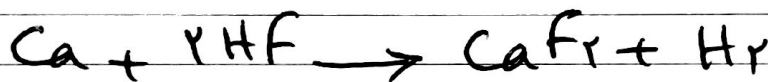
دلیل: حرکت منبر بر $\text{Al}^{3+} \leftarrow \text{O}^{2-}$ Al_2O_3

	$\text{H}-\ddot{\text{N}}:$	$\text{H}-\ddot{\text{N}}-\text{H}$ H	$\text{H}-\ddot{\text{C}}:$ H	$\text{H}-\text{C}-\text{H}$ H	$\begin{array}{c} \ddot{\text{O}}: \\ \\ \ddot{\text{O}}-\text{Cl}-\ddot{\text{O}}: \\ \\ \ddot{\text{O}}: \end{array}$
جمع تعداد الکترونهای ظرفیتی تعداد اتمها	$2 + 5$	$5 + 5$	$4 + 4$	$4 + 4$	$7 + 24$
← پیوندها ← غیر پیوندی ← مجموع	4	8	6	6	8
← مجموع	8	8	8	6	24
بار	-1	$+1$	-1	$+1$	-1

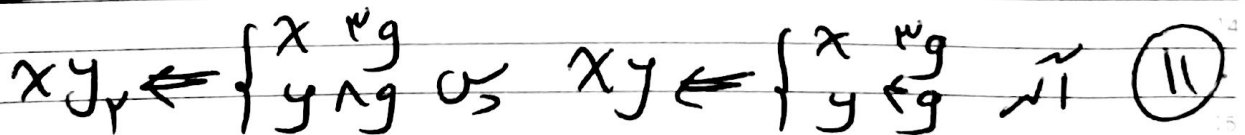
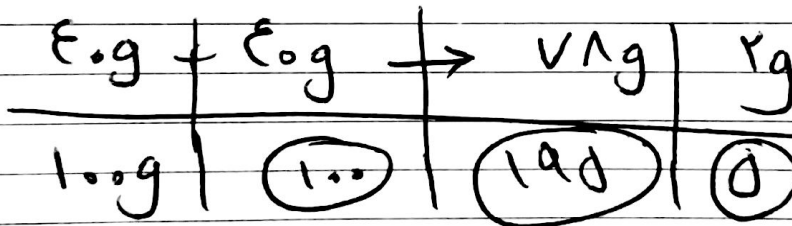


⑨ ۳۲ به ۲۴ به همین سادگی

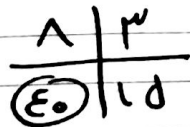
البته واضح است که می‌توان این اعداد را ساده کرد و گفت نسبت جرم اکسیژن به منیزیم ۴ به ۳ است.

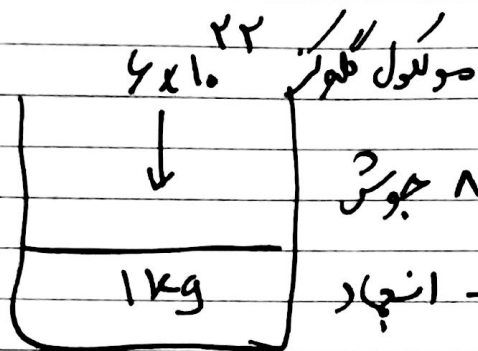


⑩



پس به ۱ به ۳ به همین آید پس X_2Y_3 لازم است X و Y به نسبت ۳ به ۸ واکنش دهند





۸۰٪ جویش

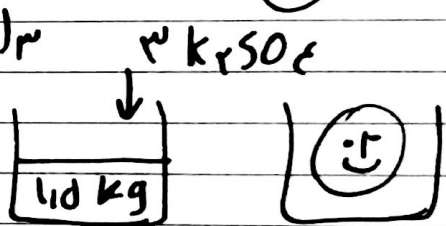
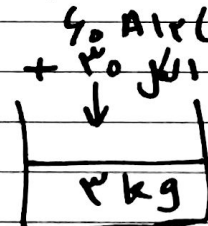
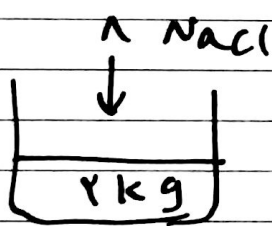
۲۰٪ - انچاد

(۱۲) اولاً بیضیال ۱۰^{۲۲} مایع

نتیجه → علف مزاحم ها

← این علف لذ مزاحم ها (یونها + ماکولها) باعث از افزایش

در جویش و ۱۲٪ کاهش دمای انچاد میشود



(۵)

$$\frac{2 \times 8}{2} = 8 \quad \text{علف مزاحم ها}$$

$$\frac{(40 \times 5) + 20}{3} = 110$$

$$\frac{3 \times 3}{1.5} = 6$$

$$80 + \left(\frac{8}{6} \times 1\right)$$

$$80 + \left(\frac{110}{6} \times 1\right)$$

در جویش ۸۰٪

$$-20 - \left(\frac{8}{6} \times 1\right)$$

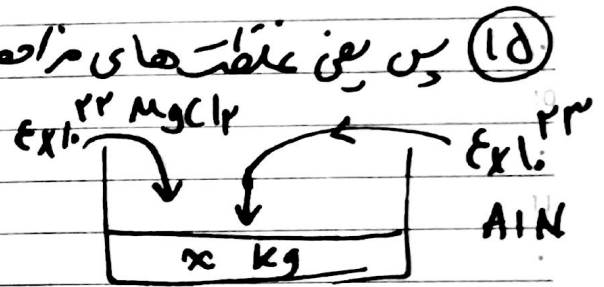
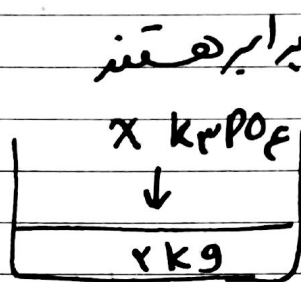
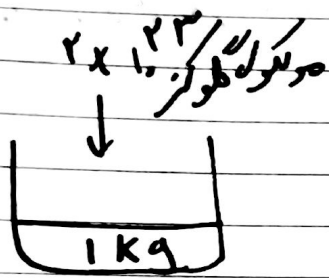
$$-20 - \left(\frac{110}{6} \times 1\right)$$

در انچاد ۲۰٪

رو این پراشته ها دیگر خودتون فکر کنید

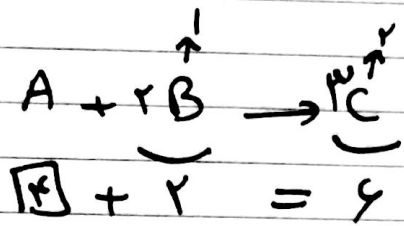
(۱۳) خنیر مثلاً "نیاز" یک ماده بلورین غیر یونی است.

(۱۴) اووووه. به عالم. مثلاً خوب - پلاستیک مخصوص توزیع سطح زباله و اتاق کودک (۱۵)



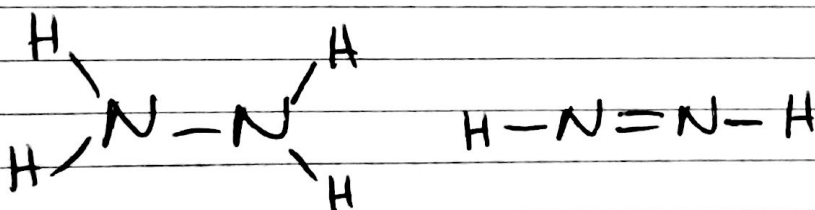
$$\frac{r_0}{1} = \frac{Ex}{2} = \frac{(Ex^3) + (Ex^2)}{x'}$$

۱۰^{۲۳} از ص به پروتیم.

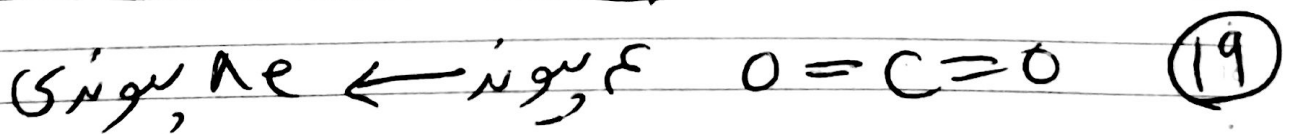


(۱۶) جرم یک مولکول $B = 1$
 جرم یک مولکول $A = 4$

(۱۷) بله. در تغییرات هسته‌ای قانون پایستگی جرم برقرار نیست.
 جالب است بدانید در هر ثانیه به عالم از جرم خورشید کم می‌شود.



کافی بود بدانی که $N = 3$



هم H_2SO_4 به ازای هر S یا O ، و با تا الکترون غیر پیوندی

(۲۰) منتظر درس جلسه ۷ یا ۸