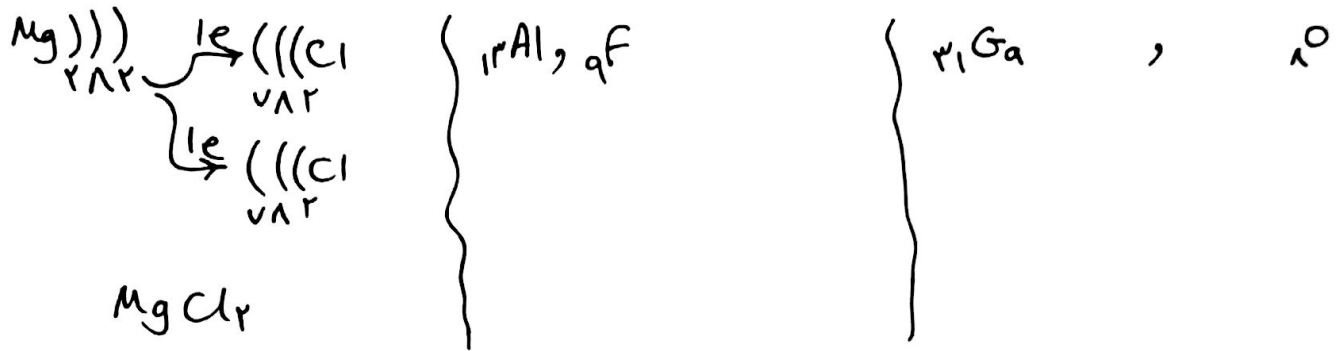
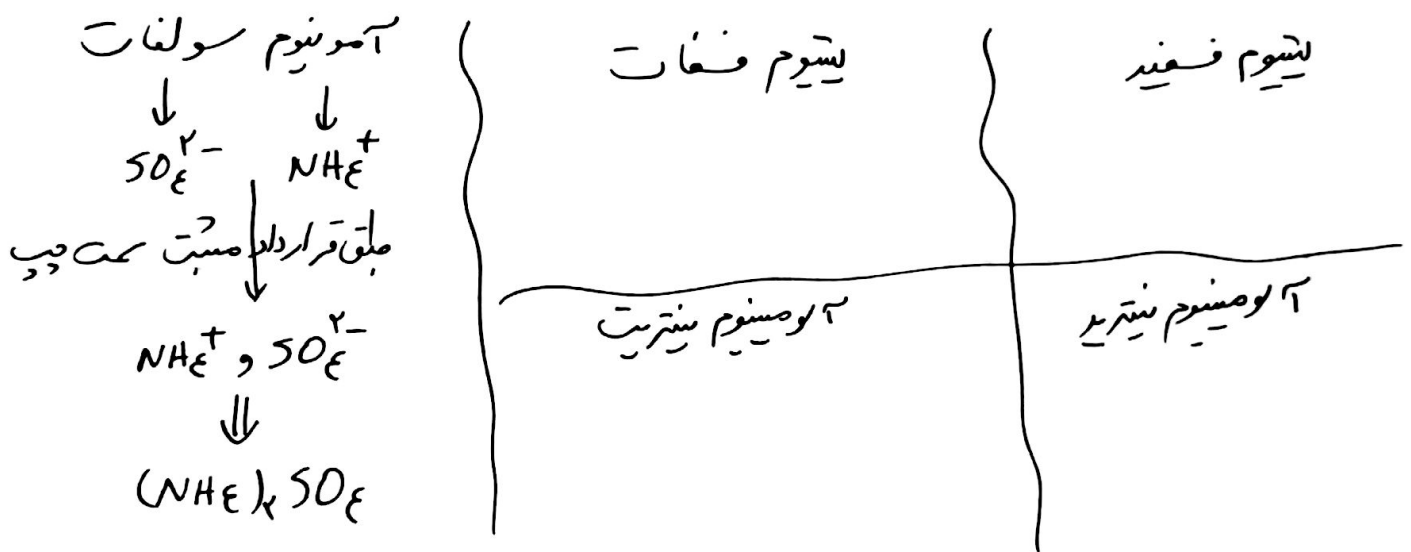


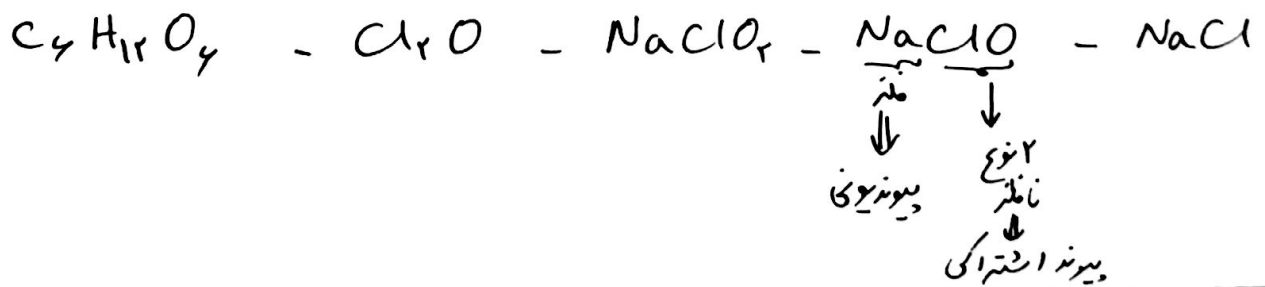
۱) با رسم شکل نشان دهید در اثر واکنش هر جفت عنصر زیر چه ماده‌ای ایجاد می‌شود؟



۲) فرمول هر یک از مواد زیر را بنویسید. فرمول یون‌ها در ص ۱۲۸ کتاب لقمه موجود است.



۳) نوع پیوند را در هر یک از مواد زیر مشخص کنید.



۴) تمام جبهه‌ها را زیر غلط هستند. چرا؟

الف) در یک ماده یونی در هر یون سبب را از یون متعلق گرفته است؟

ب) در فرمول ماده یونی حتماً عنصر فلز داریم.

ج) تمام مواد یونی در آب حل می‌شوند.

(۵) برای به وجود آمدن یک مولکول از هر یک از موارد زیر، چه تعداد الکترون بین اتم‌ها مبادله شده است؟ البته ص دانیخ که برای ماده یونی نباید لزوماً مولکول استفاده کرد.

MgO	Al_2O_3	FeF_3	این یکی را کاملاً به خوردان من سپارم و تنها عدد
۲	۶	۳	ذخیره را محض مراکتف. پیدا کردن دلیل با خودمان

(۶) هر صفت ماده زیر را به اساس دهم ذوب صغایه کنیند. آخر جمله بنذر (۵)

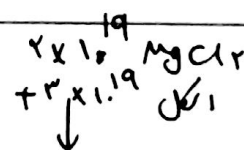
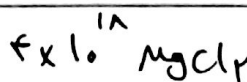
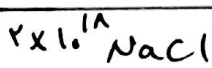
$NaCl \square NaF$ زیر اهر صغایه یون کمته با صو دهم ذوب بستره است.



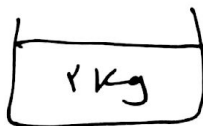
(۷) هر یک از فرمول‌های زیر از چند یون تشکیل شده است؟ پاسخ‌ها را من نویسم و پیدا کردن دلیل با

Na_2S	Na_2SO_4	$Mg(ClO_4)_2$	$(NH_4)_2SO_4$	خوردان
۳ یون	۳ یون	۳ یون	۳ یون	

!!!! چه حاله. آیا این نشانه‌ها کافی نیستند؟



(۸) حل کنیند.



دما انجماد = -0.1

دما جوش = 100.05

دما انجماد = ؟

دما جوش = ؟

دما انجماد =

دما جوش =

این دماها را همینطور نویسیم

و دماها را اصلی در نت موجود است.

یادآوری: جمع تعداد یون‌ها و مولکول‌ها موجود در مطلق

دما انجماد و جوش را تعیین می‌کنند. وجود 4×10^{18} یون در 1 آب دما انجماد را -0.1 و دما جوش را 100.05 کرده