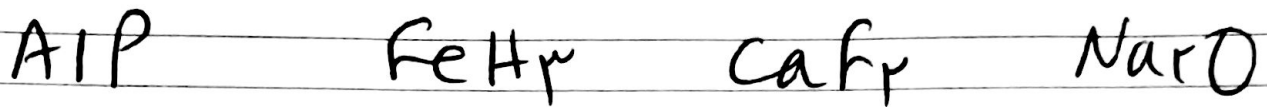


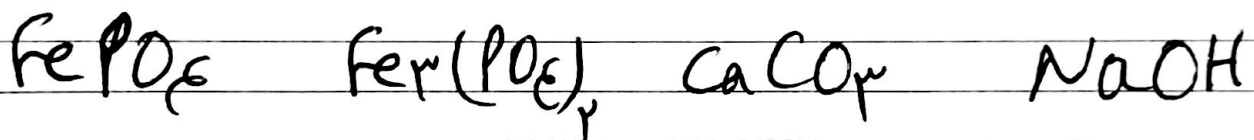
باسف نمون هر مربوط به روضن مله تدریس

① سدیم اکسید، کلسیم فلورید، آهن (III) هیدروکسید، آلومینیوم فوسفید



تایم سولید ← K_2S

② سدیم هیدروکسید، کلسیم کربنات، آهن (II) فوسفات، آهن (III) فوسفات



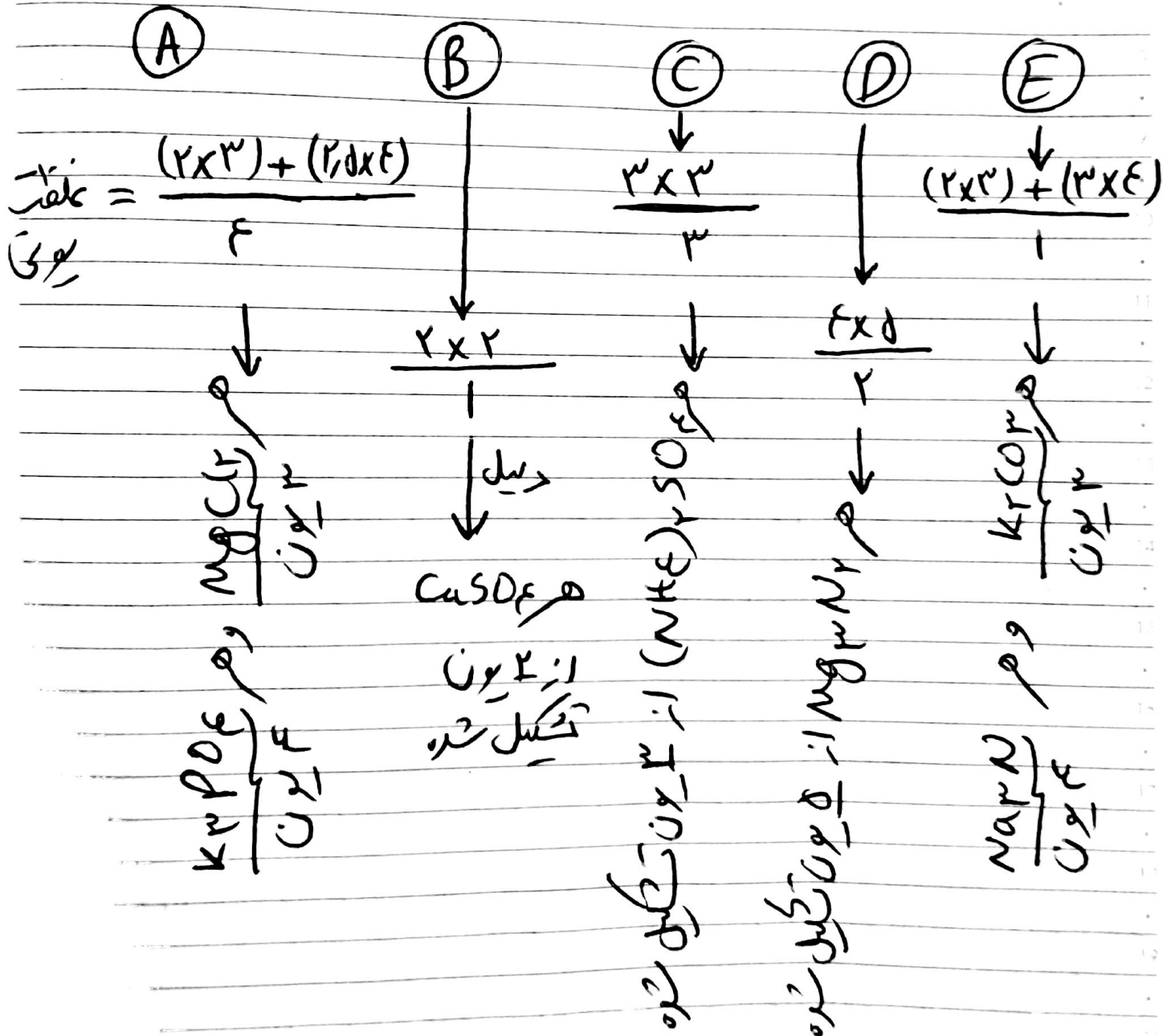
تایم فسفات ← K_3PO_4

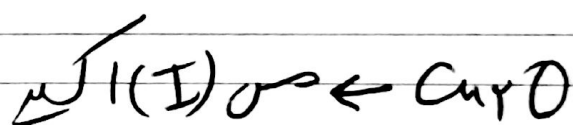
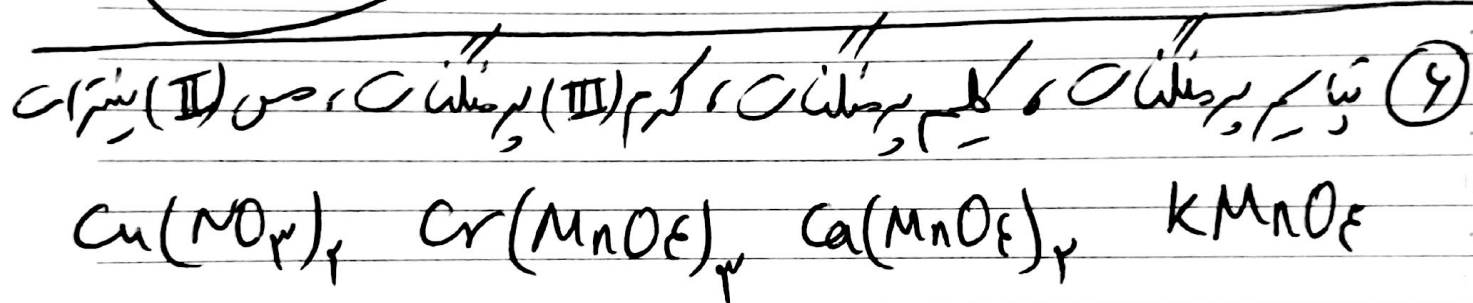
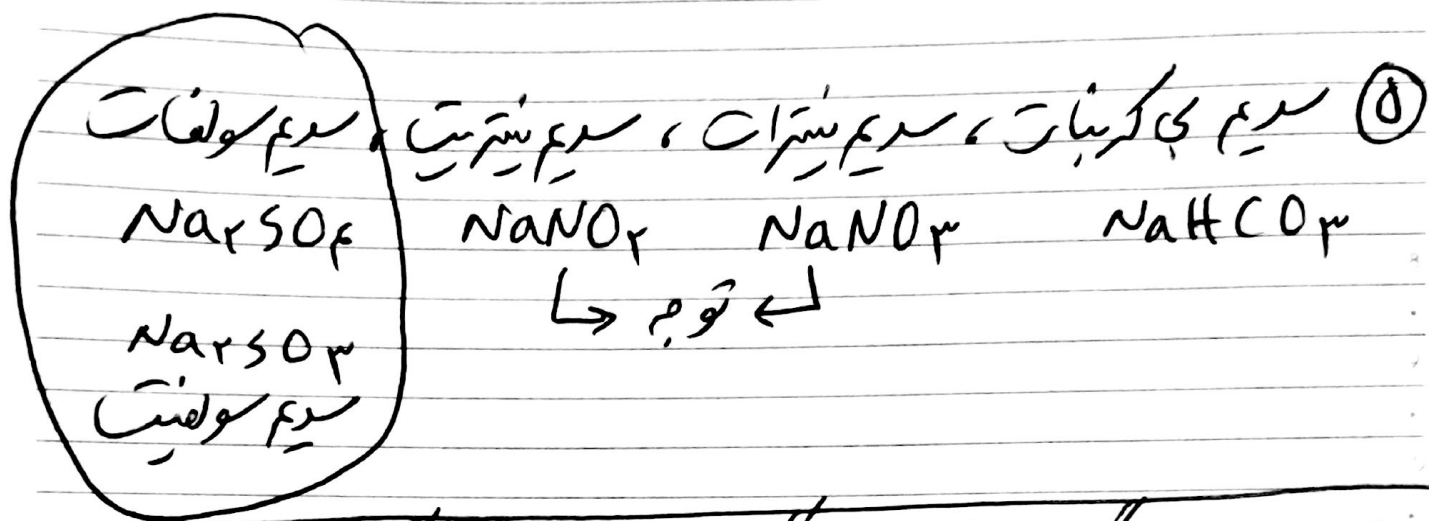
③ الف) $NaCl$ [ک] Kal زیر اشباع Na کم است

ب) Li_2SO_4 [ج] $CaSO_4$ زیر بار Ca^{2+} (شماره 2) است

$FeSO_4$ [د] $Fe_2(SO_4)_3$ بار Fe در بار SO_4^{2-} است	پ)
---	----

④ علفات یونی را به ترتیب صول در برسی می کنیم.





⑦ الف و ب غلط هستند و اساساً یک جمله هستند که به خاطر

MgO غلط شده اند. بار یون هر MgO از Al_2O_3 کمتر است

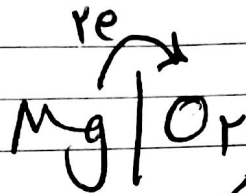
ولی در بار زوب MgO بیشتر است.

ب) هم غلط است زیرا فقط نام یون ها را ننشاندیم صحتی به "ع"

صحتش خود. غلط است زیرا ممکن است آن را به اصطلاحاً در آب حل شود.

① از ۲ یون تشکیل شده. Mg^{2+} و O^{2-}_2

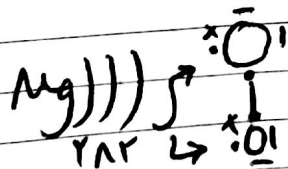
O^{2-}_2 یک یون ۲ اتمی به نام پراکسید است. از کجا فهمیدیم؟



Mg ۲e ص در هر حالت یک ترکیب نه ۵ هالینا به ۲e دارند ولی

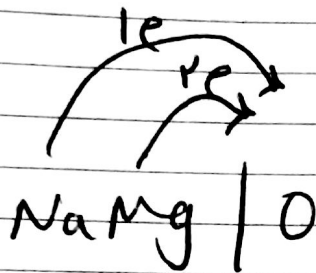
الکترون که کمبود الکترون داریم میخورند به هم پیوندند تا بتوانند با هالینا

۲e به یایع که به سینه

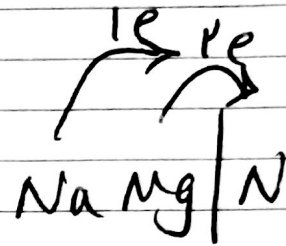


۲۸۲ → ۲۰۱

⑨ NaMgN حاصل کنند چه در داشته با سدولی NaMgO خنثی



زیرا ↓

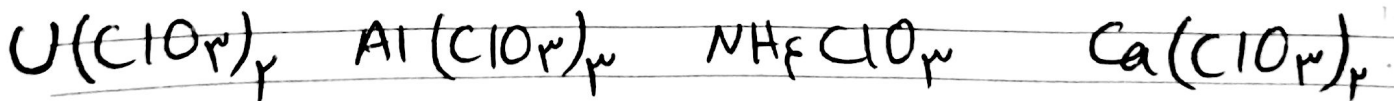


عکس میزنند در این ۲ مثال تا لایه به دادن ۳e بدین پس قیمت نامتری
هم باید بتوانند ۳e جذب کنند.

⑩ از فصول KClO_3 صورت میگیرد که فصول یون کلرات ClO_3^-

است.

کلیه کلرات، آمونیوم کلرات، آلومینیوم کلرات، اورانیوم (II) کلرات



آهن (III) کلرات $\text{Fe}(\text{ClO}_3)_3$