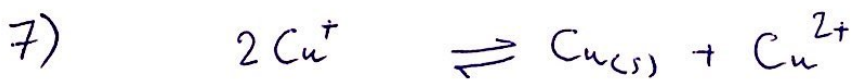
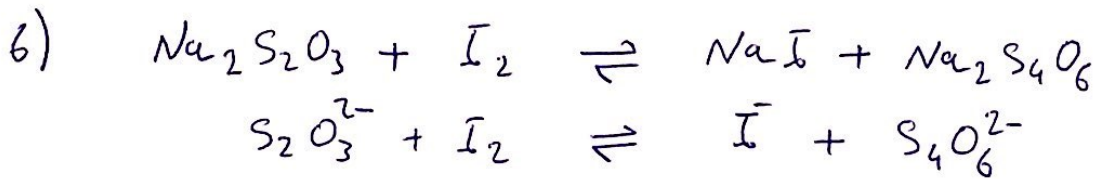
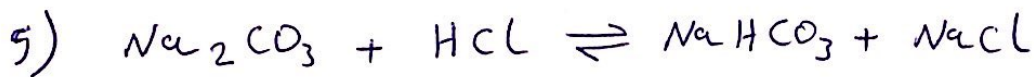
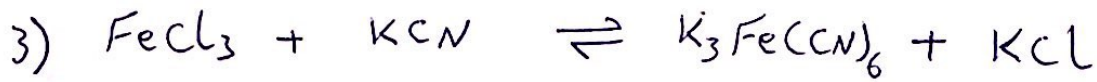
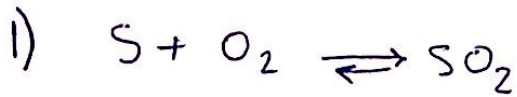
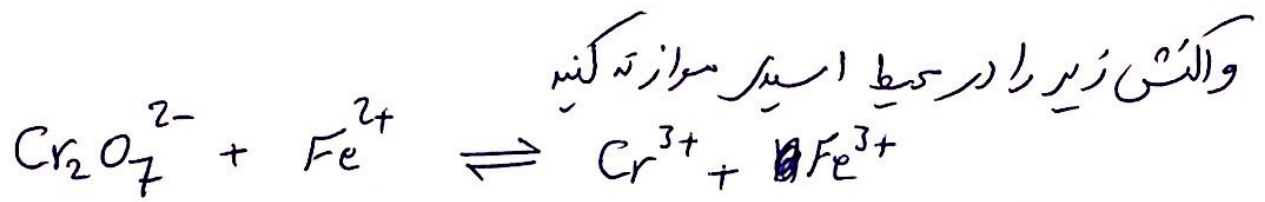
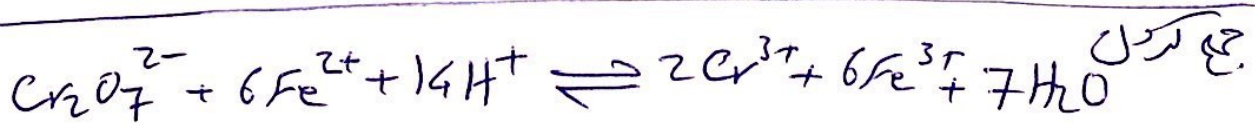
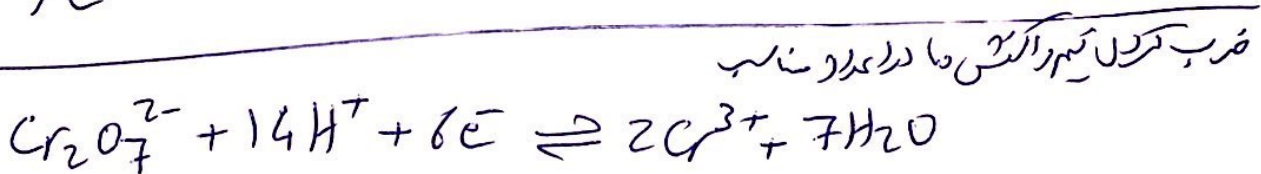
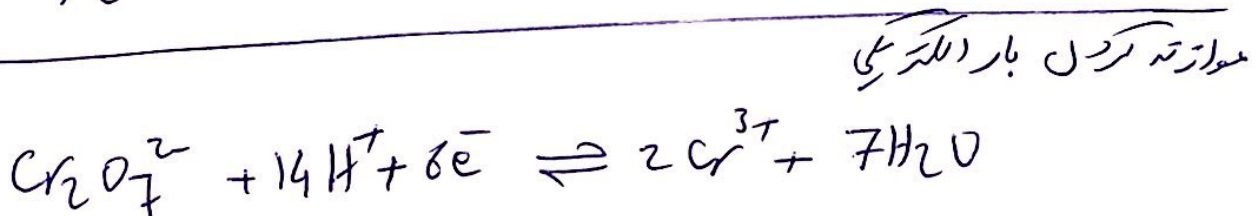
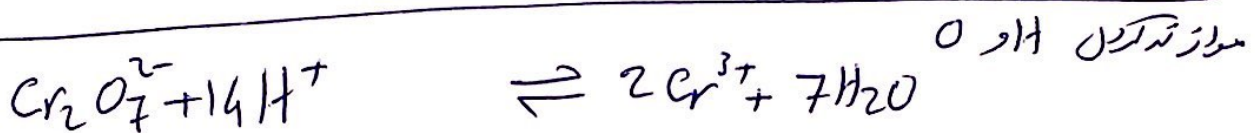
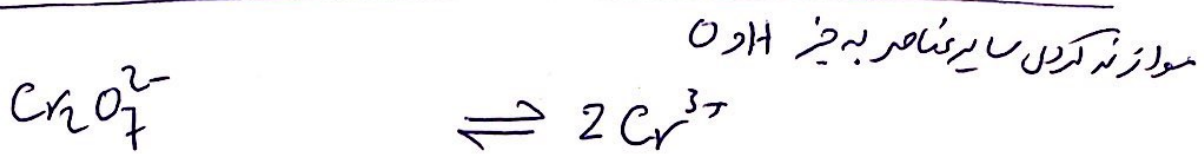


کداسک از واکس میزدیراک شین- کاشی می شد!

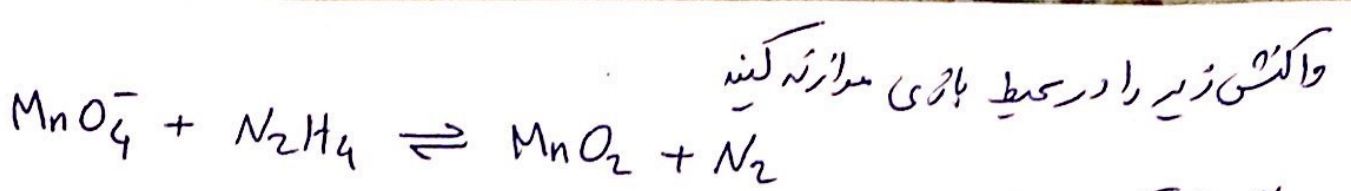




چه گونه اگر اکسید و چه گونه اگر احیاء شده؟



واکنش از نظر بار و جرم موازنه است



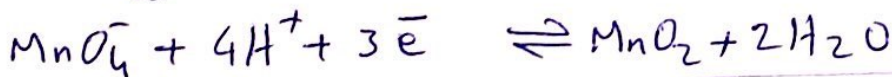
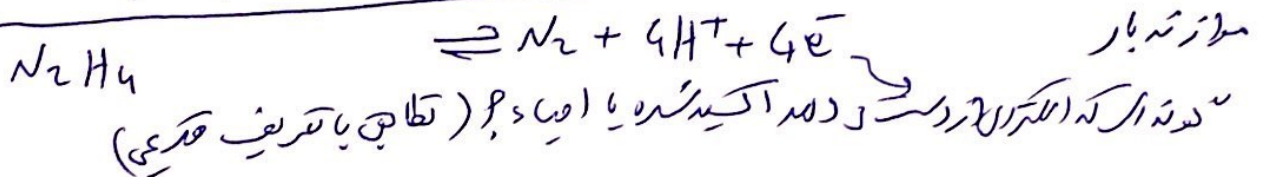
چه گونه اکسید می شود؟
تقریباً عددی اکسید را بدین روش بدست آورده که O بگیریم یا H از دست به عدد اکسید شده
که O از دست به عدد یا عددی بگیرد یا عددی



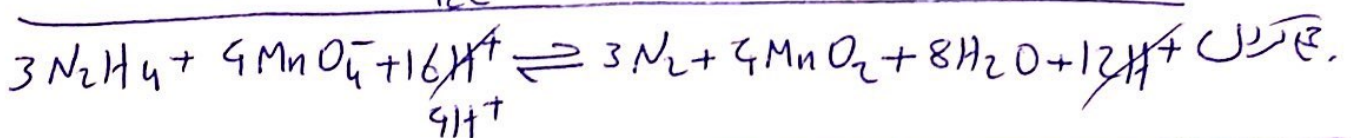
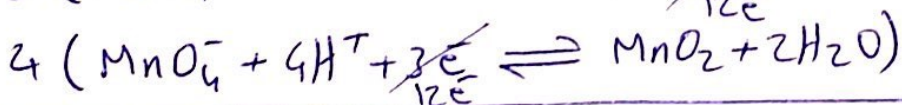
موازنه کردن سایر عناصر



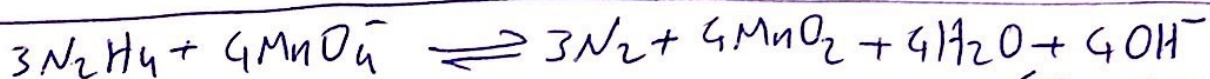
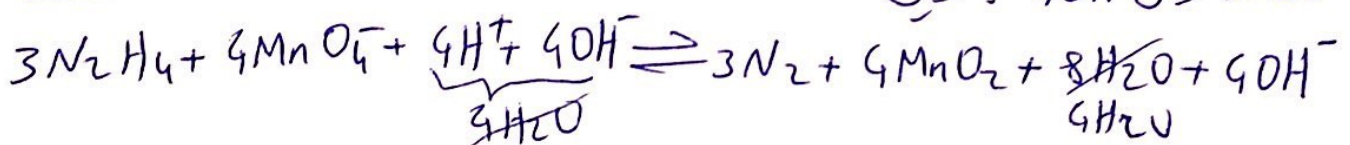
موازنه کردن H و O را در محیط اسید انجام دهم



ضرب کردن نیم واکنش ها در اعداد مناسب



امکان دارد 4OH⁻ به طریقی



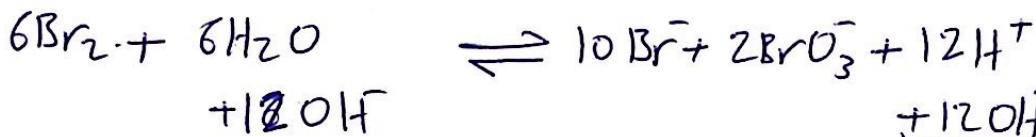
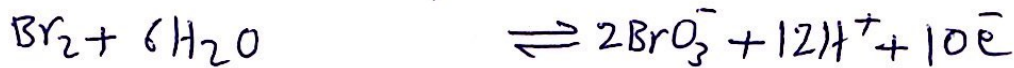
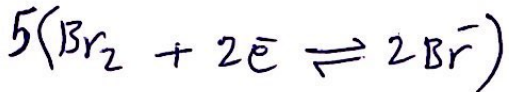
واکنش از نظر بار الکترون و جزی موازنه است

واکنش هکس تسهیم نامتناسب

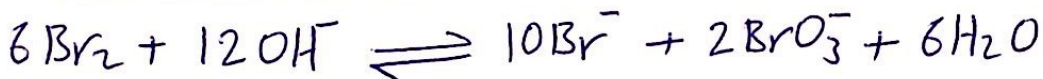
واکنش هکس تسهیم نامتناسب در آن یک گونه هم اکسید و هم احیاء می شود.
برای آنکه یک گونه در واکنش تسهیم نامتناسب شرکت کند باید حداقل سه
عدد اکایش متفاوت داشته باشد و حتماً گونه در عدد اکایش میانی
قرار داشته باشد.



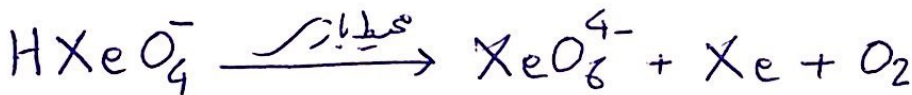
مثال:



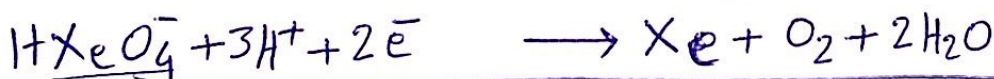
مولار نه در محیط باز
12H₂O



واکنش مولار نه شده تسهیم نامتناسب به ۲ قابل تقسیم است



مثال دیگر:



توجه کنید که کل یون ۲ درجه احیاء شده در حالتی که Xe، ۶ درجه احیاء کرده
ولی در حالت ۵، ۴ درجه اکسید شده که مجموع تغییرات ایلواکس گونه

HXeO_4^- ، ۲ درجه احیاء شده است. دقت کنید که از ۴ اکسیدری HXeO_4^-
دو اکسیدری اکسید شده و دو اکسیدری عدد اکسایش آن به یون تغییر یافته (یعنی به مولکول
(H₂O

