

پاد آوری مسائل از دهم

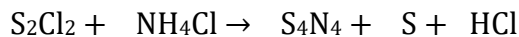
موازنه از دهم (اختیاری)

- باید به هر یک از واکنش دهنده ها و فراورده ها ضریبی داد تا تعداد اتم های هر عنصر در دو سوی معادله برابر شود.
- ضریب ها در معادله موازنه شده، باید ساده شده ترین اعداد طبیعی (غیر اعشاری و کسری) ممکن باشند.
- هنگام موازنه کردن، نباید زیروندها را در فرمول شیمیایی واکنش دهنده ها و فراورده ها تغییر داد، فقط ضریب ها قابل تغییرند.

موازنه (دو خطی):

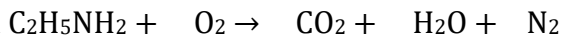
۱. به ترکیبی که بیشترین تعداد اتم را دارد ضریب یک می دهیم. (حتما ضریب یک را بنویسید!)
۲. نوبت موازنه اتمی است که فقط یک جا بدون ضریب مانده باشد.

سوال ۲۷ (vip): واکنش های زیر را موازنه کنید.



هر وقت میباید بپوشیم ضریب کسری استفاده کنیم، بلافاصله همه مواد ضریب دار را در مفرج آن کسر ضرب می کنیم.

سوال ۲۸ (vip): مجموع ضریب های استوکیومتری فراورده ها در معادله واکنش زیر پس از موازنه ، کدام است؟ (سراسری ریاضی ۹۷)



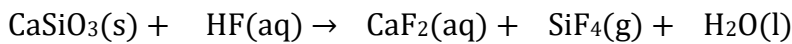
۲۳ (۱)

۲۴ (۲)

۱۵ (۳)

۱۲ (۴)

سوال ۲۹ (vip): ضریب استوکیومتری کدام ماده، پس از موازنه معادله واکنش زیر ، بیشتر است؟ (سراسری ریاضی خارج ۹۸)



H₂O (۱)

CaSiO₃ (۲)

HF (۳)

CaF₂ (۴)

ممکنه توی آزمون یا کتاب ها به واکنش هایی برخورد کنی که انتیام موازنشون سخته، کافیه بارکد زیر رو اسکن کنی و موازنه واکنش مورد نظرت رو توش ببینی!

