

نام دبیر: علی سلوکی
 نام آموزشگاه: فرصت برابر - راه خلاق -
 پژوهندگان علم
 نام دوره:

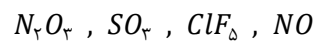
نام درس: شیمی ۲
 مقطع و رشته: چهارم ریاضی و فیزیک - علوم تجربی
 شماره جلسه: دهم

مبحث: نام گذاری ترکیب های مولکولی با استفاده از پیشوند، نام گذاری ترکیب های مولکولی با استفاده از عدد اکسایش، تعیین عدد اکسایش، فرمول تجربی، فرمول مولکولی، فرمول ساختاری، چگونه می توان شکل هندسی مولکول ها را پیش بینی کرد؟
صفحه کتاب درسی: ۸۰ الی ۸۹

تمرین از کتاب های درسی، آبی، پرتکرار و تابستان										نام کتاب
آبی ۴۹۶	آبی ۴۹۳	آبی ۴۸۹	آبی ۴۸۵	آبی ۴۵۴	آبی ۴۴۸	آبی ۴۴۶	آبی ۴۴۴	خودرابطه‌یابی ص ۸۹	خودرابطه‌یابی ص ۸۲	برای کلاس دبیر و کار در کلاس
آبی ۴۹۵	آبی ۴۹۲	آبی ۴۸۷	آبی ۴۸۱	آبی ۴۷۹	آبی ۴۵۳	آبی ۴۴۷	آبی ۴۴۵	آبی ۴۴۲	آزمایش کنید ص ۸۵	برای کار در منزل

❖ نام گذاری ترکیب مولکولی ❖

۵۱۵- نامگذاری کنید: (از ۲ روش)



☼ تست

۵۱۶- نام کدام ترکیب درست است؟

(۱) ICl_3 : ید کلرید

(۲) HBr : برمید هیدروژن

(۳) PCl_3 : فسفر (III) کلرید

(۴) OF_2 : دی فلوئورو اکسید

❖ فرمول تجربی، فرمول مولکولی و فرمول ساختاری ❖

۵۱۷- فرمولی که شامل نماد شیمیایی عنصرها همراه با زیروندهایی است که کوچک ترین نسبت صحیح اتم ها را مشخص می کند نامیده می شود.

۵۱۸- فرمول تجربی گلوکز و فرمول مولکولی آن است.

۵۱۹- در فرمول مولکولی و اتم ها در مولکول های سازنده یک ترکیب نشان داده می شود.

۵۲۰- برای H_2O فرمول مولکولی و تجربی یکسان است.

۵۲۱- فرمول تجربی استیک اسید و گلوکز است.

۵۲۲- فرمول ساختاری افزون بر ، و شیوه را در مولکول نشان می دهد.

۵۲۳- به ترکیب هایی که یکسان و متفاوت دارند، ایزومر یا می گویند.

۵۲۴- اتانول و دی متیل اتر یک دیگرند و دارای نقطه جوش بالاتری است.

☼ تست

۵۲۵- در کدام ترکیب نسبت جرم فرمول تجربی به جرم فرمول مولکولی کم تر است؟

(۱) N_2H_4

(۲) $C_7H_8O_3$

(۳) $C_6H_7Br_3$

(۴) $C_6H_6Cl_6$

پل ارتباطی با علی سلوکی

www.Kanoon.ir

صفحه شخصی علی سلوکی

عربی
عربی