

**نمونه سوال رسم مدل اتمی بور ( سری اول) – علوم تجربی پایه هشتم – فصل سوم «از درون اتم چه خبر»**

۱ – اتمی دارای ۷ پروتون ، ۸ نوترون و ۷ الکترون است مدل اتمی بور آن را رسم کنید

۲ – اتمی دارای ۱۴ پروتون ، ۱۶ نوترون و ۱۴ الکترون است مدل اتمی بور آن را رسم کنید

۳ – اتمی دارای ۲۲ پروتون، ۲۴ نوترون و ۲۲ الکترون است مدل اتمی بور آن را رسم کنید

۴ – اتمی دارای ۳ پروتون ، ۳ نوترون و دو الکترون است مدل اتمی بور آن را رسم کنید

۵ – اتمی دارای ۱۶ پروتون ، ۱۷ نوترون و ۱۸ الکترون است مدل اتمی بور آن را رسم کنید

۶ – اتمی دارای ۱۱ پروتون ، ۱۲ نوترون و ۱۰ الکترون است مدل اتمی بور آن را رسم کنید

۷ – اتمی تعداد پروتون و الکترون آن برابر است ، اگر به تعداد الکترون های آن دو عدد اضافه شود با تعداد نوترون آن برابر می شود در صورتی که مجموعه ذرات این اتم ۲۶ باشد مدل اتمی آن را رسم کنید

۸ - اتمی تعداد نوترون و الکترون آن برابر است ، اگر از تعداد الکترون های آن دو عدد کم شود با تعداد پروتون آن برابر می شود در صورتی که مجموع ذرات این اتم ۳۴ باشد مدل اتمی آن را رسم کنید

۹ - در اتمی تعداد نوترون یکی بیشتر از پروتون ، و تعداد پروتون دو عدد بیشتر از الکترون باشد در صورتی که جمع ذرات ۳۵ شود در این صورت مدل اتمی آن را رسم کنید

۱۰ - اگر اتمی دو الکترون از دست بدهد تعداد هر سه ذره درون اتم با یکدیگر برابر می شوند اگر تعداد ذرات اولیه این اتم ۳۲ باشد مدل اتمی آن را رسم کنید

۱۱ - اگر اتمی که از نظر بار الکتریکی، خنثی است دو الکترون بگیرد تعداد ذرات بار دار درون اتم دو برابر نوترون ها می شود اگر جمع ذرات اولیه درون اتم ۱۳ شود مدل اتمی آن را رسم کنید( نکته: به جز یکی از ایزوتوپ های هیدروژن ، در هیچ اتمی تعداد پروتون ها بیش از نوترون ها نیست.)

۱۲ - اتمی تعداد پروتون آن یکی کمتر از نوترون و دو عدد بیشتر از الکترون است در صورتی که تعداد ذرات درون هسته ۲۵ باشد مدل اتمی آن را رسم کنید