

تایین دوره و عناصر اصلی: شماره ی آخرین لایه ی دوره ی عنصر و تعداد الکترون های آخرین لایه نشان دهنده ی گروه است.
مثال: دوره و گروه عناصر اصلی زیر را مشخص کنید.

16s $1s_2/2s_2 2p_6/3s_2 3p_4$

n:3 دوره 3
6A گروه اصلی ششم

35Br $s_2/2s_2 2p_6/3s_2 3p_6 3d_{10}/4s_2 4p_5$

n:4
7A

14Si $s_2/2s_2 2p_6/2s_2 2p_2$

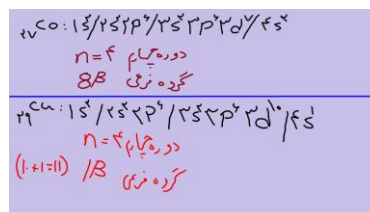
n:3
4A

3Li $s_2/2s_1$

n:2
1A

تایین دوره و عناصر واسطه ی خارجی: شماره ی آخرین لایه نشان دهنده ی دوره ی عناصر است اما برای تایین گروه به این صورت عمل مینماییم که: اگر مجموع الکترون های (اس) آخرین لایه و (دی) لایه ی قبل 3 و 4 و 5 و 6 و 7 باشد نشان دهنده ی گروه فرعی است و اگر مجموع آن ها 8 و 9 و 10 باشد گروه اول و دوازده باشد گروه دوم فرعی خواهد شد

مثال : دوره و گروه فرعی عناصر زیر را با توجه به مثال زیر مشخص کنید:



30Zn , 3Li

