العناصرالمطلوب حفظ رمزها + شحنة الأيون

رقم المجموعة في العناصر الممثلة =

رقم الدورة =

رقم المجموعة / رقم الدورة	1	2	3	4	5	6	7	8
1	$_{1}H$ (هيدروجين)							$_{2}He$ (هيليوم)
2	$_{3}Li$ (ليثيوم)	$_{4}Be$ (بريليوم)	$_{5}B$ (بورون)	$_{6}C$ (كربون)	$_{7}N$ (نيتروجين)	$_{8}O$ (أكسجين)	$_{9}F$ (فلور)	$_{10}Ne$ (نيون)
3	$_{11}Na$ (صوديوم)	$_{12}Mg$ (مغنيسيوم)	$_{13}Al$ (المنيوم)	$_{14}Si$ (سيليكون)	$_{15}P$ (فسفور)	$_{16}S$ (كبريت)	$_{17}Cl$ (كلور)	$_{18}Ar$ (آرجون)
4	$_{19}K$ (بوتاسيوم)	$_{20}Ca$ (كالسيوم)		Ge (جرمانيوم)			$_{35}Br$ (بروم)	
شحنة الأيون							I (يود)	
عدد الكترونات التكافؤ								