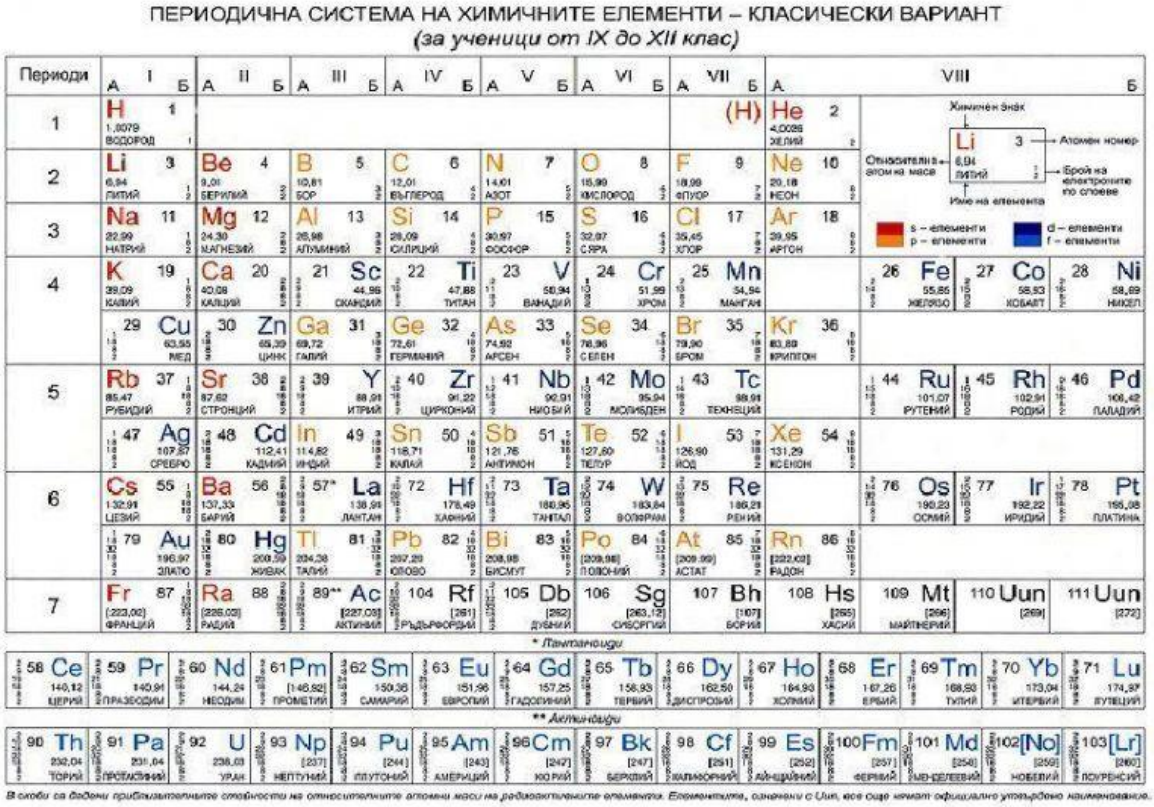
ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА- ЗАКОНОМЕРНОСТИ В ПЕРИОДИЧНАТА ТАБЛИЦА

Име, клас



1.Елементът в 3 период, III А група в Периодичната таблица е алуминий. .

а/Грешно б/Вярно

2. Висшата валентност на елементите от А групите спрямо кислорода съвпада с:

а/номера на периода б/броя на протоните в ядрото

в/номера на групата г/поредния номер на елемента

3.Химичните елементи от IA до IVA група имат валентност спрямо водорода равна на:

а/номера на групата б/номера на периода

в/числото 8 минус номера на групата г/поредния номер на елемента

4. Елементите от IVA до VIIA група включително проявяват спрямо водорода валентност, равна на:

а/номера на периода б/атомния номер

в/8 минус номера на групата г/номера на групата

5.За елемент с атомен (пореден) номер z = 20 твърдим, че:

а/е калций б/се намира в 3 период

в/е неметал г/се намира във III А група

6. Периодичната таблица се състои от 8 периода и 7 групи, разделени на главни (А) и вторични(Б).

а/Грешно б/Вярно

7.Свържете съответстващите характеристика за даден елемент:

Zr	**Ca**	**Si**	**N**
Z=7	**40 p^+**	**4период IIA група**	**14e^-**