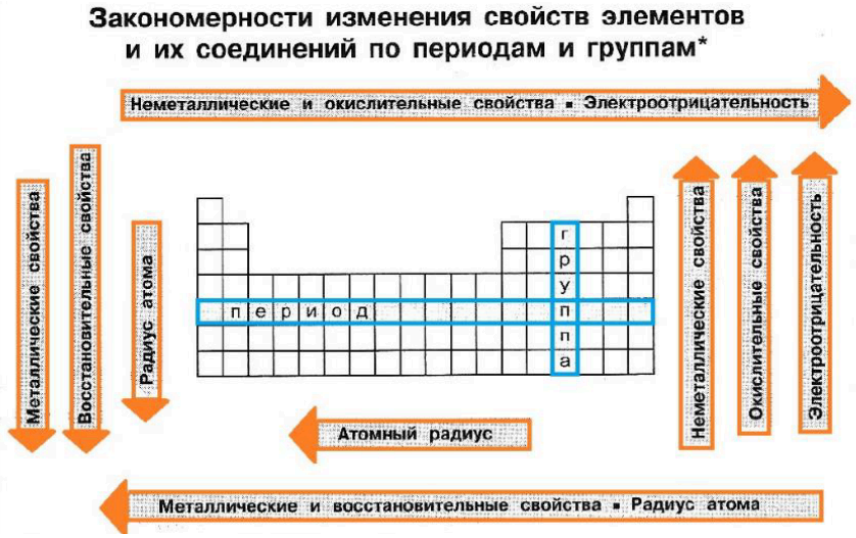
Изменение свойств элементов в периодах и главных подгруппах. Электроотрицательность



В периоде слева направо →

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
2	3 Li 6,94 Литий	4 Be 9,01 Бериллий	5 10,81 B Бор	6 12,01 C Углерод	7 14,00 N Азот	8 16,00 O Кислород	9 19,00 F Фтор	10 Ne 20,18 Неон

- Заряд ядер атомов **растет**
- Число энергетических уровней **не изменяется**
- Число внешних электронов **увеличивается**

  У элементов главных подгрупп.

- Радиус атома **уменьшается**

  Атомы с бо**л**ьшим зарядом ядра сильнее притягивают электроны, поэтому атом сжимается.

- Электроотрицательность **растет**
- Неметаллические (окислительные) свойства **растут**
- Металлические (восстановительные) свойства **ослабляются**



Посмотреть https://rutube.ru/video/a6d0817dd42dbd4464a02531fec4b517/?utm_source=embed&utm_medium=referral&utm_campaign=main_logo&utm_content=a6d0817dd42dbd4464a02531fec4b517&utm_term=gdztube.com&t=0

Переписать или распечатать лист 1 (изменение свойств элементов и их соединений в таблице Менделеева)

Решите тест, проверьте ответы, на уроке будем решать похожие задания на отметку https://chem-oge.sdamgia.ru/test?filter=all&category_id=82&ttest=10