ЗНАКИ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ. ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА химических ЭЛЕМЕНТОВ д.и. МЕНДЕЛЕЕВА.



□ Цель урока:

- □ Познакомиться со структурой
 Периодической системой химических
 элементов Д.И. Менделеева: периодами,
 группами, подгруппами.
- Дать понятие о знаках химических
 элементов и познакомиться с
 этимологическими началами их названий.

□ Период – горизонтальный ряд химических элементов, расположенных в порядке возрастания относительной атомной массы (Ar).
 Начинается каждый период щелочным металлом и заканчивается инертным газом.

Исключение - 1-й и 7-й периоды: 1-й начинается газом водородом
 7-й - незавершённый.

Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

пориоли	Danie.	группы элементов									
периоды	ряды	I	II	III	IV	V	VI	VII		VIII	
I	1	H 1 1,00795									² Не 4,002602 <u>гелий</u>
II	2	Li 3 6,9412 питий	Be 4 9,01218 <u>бериллий</u>	B 5 10,812 60p	С 6 12,0108 углерод	N 7 14,0067 <u>a30T</u>	о 8 15,9994 <u>кислород</u>	F 9 18,99840 фтор		1	10 Ne 20,179 <u>неон</u>
III	3	Na 11 22,98977 <u>натрий</u>	Mg 12 24,305 <u>магний</u>	Al 13 26,98154 <u>алюминий</u>	Si 14 28,086 <u>кремний</u>	р 15 30,97376 фосфор	32,06 <u>cepa</u>	35,453 <u>хлор</u>		1	18 Аг 39,948 <u>аргон</u>
IV	4	к 19 39,0983 <u>калий</u>	Ca 20 40,08 <u>кальций</u>	Sc 21 44,9559 <u>скандий</u>	Ті 22 47,90 <u>титан</u>	у 23 50,9415 <u>ванадий</u>	Сr 24 51,996 <u>хром</u>	Mn 25 54,9380 <u>марганец</u>	Fe 26 55,847 <u>железо</u>	Со 27 58,9332 <u>кобальт</u>	
		Cu 29 63,546 <u>медь</u>	Zn 30 65,38 <u>цинк</u>	Ga 31 69,72 <u>галлий</u>	Ge 32 72,59 <u>германий</u>	Аs 33 74,9216 <u>мышьяк</u>	Se 34 78,96 <u>селен</u>	Br 35 79,904 <u>бром</u>		3	36 Кг 83,80 <u>криптон</u>
٧	5	Rb 37 85,4678 <u>рубидий</u>	Sr 38 87,62 <u>стронций</u>	ү 39 88,9059 <u>иттрий</u>	Zr 40 91,22 <u>цирконий</u>	Nb 41 92,9064 <u>ниобий</u>	Мо 42 95,94 <u>молибден</u>	Тс 43 98,9062 <u>технеций</u>	Ru 44 101,07 <u>рутений</u>		Pd 46 106,4 <u>палладий</u>
	2 J :	Ад 47 107,868 <u>серебро</u>	Cd 48 112,41 <u>кадмий</u>	In 49 114,82 <u>индий</u>	Sn 50 118,69 <u>олово</u>	Sb 51 121,75 <u>сурьма</u>	Те 52 127,60 <u>теллур</u>	I 53 126,9045 иод		5	54 Хе 131,30 <u>ксенон</u>
VI	6	Cs 55 132,9054 <u>цезий</u>	Ba 56 137,33 <u>барий</u>	La 57 138,9 <u>лантан</u> ×	нf 72 178,49 <u>гафний</u>	Та 73 180,9479 <u>тантал</u>	w 74 183,85 <u>вольфрам</u>	Re 75 186,207 <u>рений</u>	Os 76 190,2 <u>осмий</u>	Ir 77 192,22 <u>иридий</u>	Pt 78 195,09 <u>платина</u>
		Au 79 196,9665 <u>золото</u>	Нд 80 200,59 <u>ртуть</u>	TI 81 204,37 <u>таллий</u>	РЬ 82 207,2 <u>свинец</u>	Ві 83 208,9 <u>висмут</u>	Ро 84 209 <u>полоний</u>	At 85 210 <u>actat</u>		8	86 Rn 222 <u>радон</u>
VII	7	Fr 87 223 <u>франций</u> Rg 111 272 рентгений	Ra 88 226,0 радий 112 285	Ас 89 227 <u>актиний</u> ××	Rf 104 261 резерфордий 114 289	Db 105 262 дубний	Sg 106 266 сиборгий	Bh 107 269 борий	Hs 108 269 хассий	Mt 109 268 мейтнерий	Ds 110 271 дармштадтий

- □ Периодов семь.
- □ 1-3 малые периоды(в них не более 8 химических элементов)
- 4-7 *большие* периоды(в них более 8 химических элементов)

- □ 1-й 2 химических элемента
- $\square \ 2,3$ -й по 8 химических элементов
- □ 4,5 -й по 18 химических элементов
- □ 6 -й 32 химических элемента самый большой период
- 🛮 7-й незавершённый.

ГРУППА - ВЕРТИКАЛЬНЫЙ РЯД ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ. ГРУПП - **ВОСЕМЬ**.

Подгруппы

Главная (А)

Содержит
элементы больших
и малых периодов.

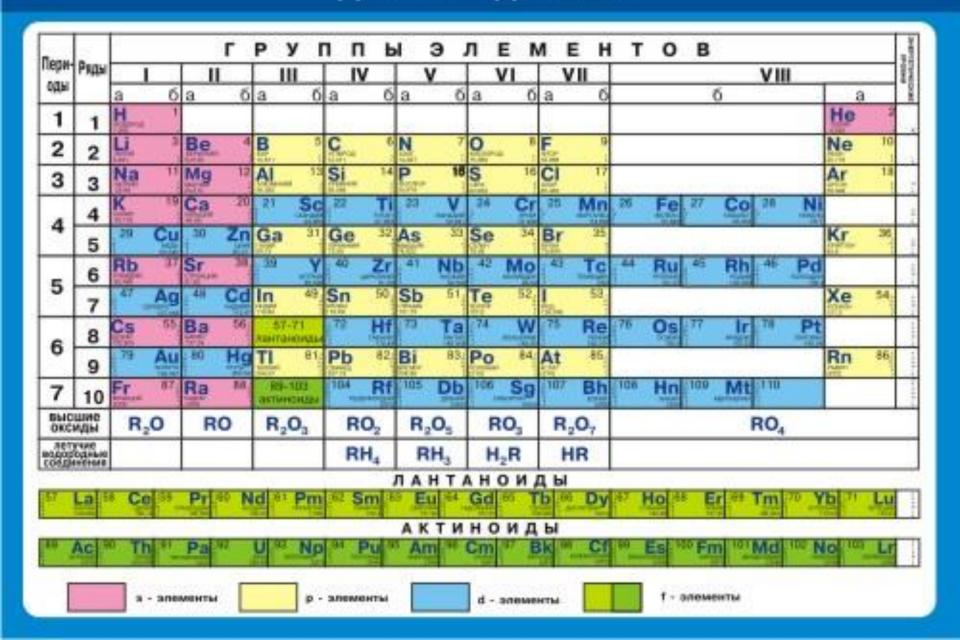
П Ме и неМе.

Побочная (Б)

Содержит элементы только больших периодов.

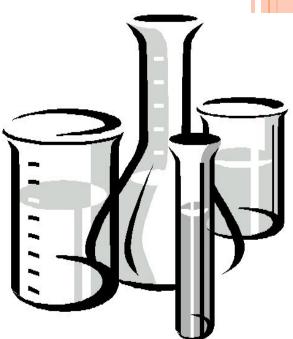
 \square Me.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА



Химический элемент —
 это определённый вид атома.

Каждый химический элемент обозначают собственным химическим знаком (символом).



Йёнс Якоб Берцелиус (шведский химик)
 предложил в

качестве химического

символа

начальные буквы латинских названий химических элементов.



ЭТИМОЛОГИЧЕСКИХ НАЧАЛ - ПРОИСХОЖДЕНИЯ НАЗВАНИЙ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ.

- □ 1.Важнейшие свойства элементов:
- углерод рождающий уголь
- водород рождающий воду
- кислород рождающий кислоты
- фосфор несущий свет
- фтор разрушающий
- □ бром зловонный и т.д.

2. Мифы древних греков.
 тантал – любимый сын Зевса.



3. Географические начала

```
па) государств: германий
             франций
                  рутений (Россия)
                  полоний (Польша)
п б) частей света: америций, европий
п в) городов: самарий
           тулий
            лютеций (Париж),
            гафний (Копенгаген)
            берклий (Беркли - США)
       и др.
```

4. Астрономические начала

- селен (луна)
- □ теллур (земля)
- уран
- пептуний (*Henmyн*)
- **плутоний** (*Плутон*)



- □ 5. Имена великих ученых:
- кюрий (Кюри)
- энштейний (Энштейн)
- менделевий (Менделеев)



ВЫУЧИТЬ НЕМЕТАЛЛЫ (*HEME*)

Н (аш) – водород **О** (*o*) – кислород 2. С (це) – углерод 3. N(3H) - a30T4. S(ac) – cepa 5. $P(ne) - \phi o c \phi o p$ 6. $\mathbf{B} (\mathbf{60p}) - \mathbf{60p}$ 7.

НЕМЕТАЛЛЫ (НЕМЕ)

- 8. I (uod) иод
- 9. $\mathbf{F} (\phi mop) \phi \mathbf{Top}$
- 10. Cl (хлор) хлор
- 11. Br (бром) бром
- 12. **As** (арсентикум) мышьяк
- 13. **Se** (*селен*) селен
- 14. Si (силициум) кремний

МЕТАЛЛЫ (МЕ).

- 1. Cu (*купрум*) медь
- 2. **Fe** (феррум) железо
- 3. Ag (аргентум) серебро
- 4. Hg (гидраргирум) ртуть
- 5. Sn (станум) олово
- 6. Sb (*стибиум*) сурьма
- 7. **Pb** (*плюмбум*) свинец

- 8. Li (литий) литий
- 9. Na (натрий) натрий
- 10. **К** (*калий*) калий
- 11. Са (кальций) кальций
- 12. **Mg** (магний) магний
- 13. Мп (марганец) марганец
- 15. Ве (бериллий) бериллий
- 17. Al (алюминий) алюминий
- 18. **Cr** (*xpom*) **xpom**
- 19. **Pt** (платина) платина

(АДРЕС)

- Номер эл-та, хим.знак и название.
- □ Период П
 (м. малый;
 б. большой)
- □ Группа Г

(гл. подгр. – главная подгруппа; поб. подгр. – побочнаяподгруппа)

- □ № 16. S cepa.
- \square $\Pi 3,м.; <math>\Gamma 6$, гл.подгр.; неМе

- № 20. Са кальций.
- \square $\Pi 4,6.; <math>\Gamma 2$, гл.подгр.; Ме

- № 26. Fe железо.
- $\Box \Pi 4,6.;\Gamma 8$, поб.подгр.; Ме.

ДОМА:

\$4, стр.32 №1 – 4 (устно),
 №5 (письменно)

□ Рабочая тетрадь: стр. 10-11