

ПЕРИОДИЧЕН ЗАКОН

Име,Фамилия:

Задача.1 Класическата формулировка на Периодичния закон е създадена от:

- | | |
|---------------------|--------------------|
| а/Димитър Мендел | б/Хенри Мозли |
| в/Дмитрий Менделеев | г/Димитър Менделей |

Задача.2 Използвайте част от дадените думи и попълнете празните места в текста.

Според периодичния закон на Менделеев свойствата на , техните прости вещества и химични съединения са в зависимост от относителната им маса.

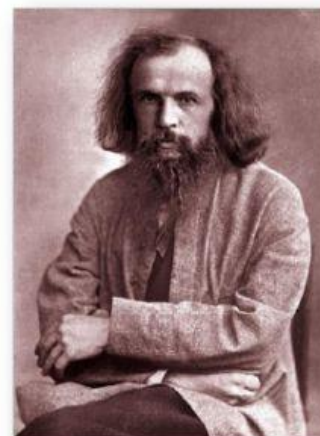
Задача.3 След откриването на строежа на атомното ядро Хенри Мозли променя формулировката на Периодичния закон. Според тази формулировка свойствата на елементите и съединенията им не са в периодичната зависимост от атомната маса, а от:

- | | |
|-------------------------------|---------------------------------|
| а/броя на неутроните в ядрото | б/броя на изотопите на елемента |
| в/броя на протоните в ядрото | г/броя на |
| електроните в ядрото | |

Задача.4 За да не се губи периодичността в подреждането на елементите, Менделеев:

ТОЗИ ВЪПРОС СЪДЪРЖА 2 ВЕРНИ ОТГОВОРА

- а/оставя празни места в таблицата за неоткрити елементи
- б/поправя атомните маси на елементите, за да ги подреди според периодичния закон
- в/предвижда съществуването на нови, неоткрити до момента химични елементи
- г/прави нова формулировка на закона



Задача.5. Поредният (атомен) номер на елемента показва:

ТОЗИ ВЪПРОС СЪДЪРЖА 2 ВЕРНИ ОТГОВОРА

а/броя на протоните в ядрото

б/броя на електроните в електронната обвивка

в/относителната атомна маса

г/броя на неутроните в ядрото

Задача 6. Кой е бил основния недостатък на предложението от Лотар Майер таблица с елементи?

а/ включвала всички изучени до тогава елементи

б/били подредени спрямо количествена характеристика

в/не включва повече от половината до тогава елементи

г/позволява добавянето на неоткрити елементи

	Западна IV	Западна II	Западна I	Западна I	Западна I	Западна II	Разност маси
I Pb					Li	Be	~16
II Pb	C	N	O	F	Na	Mg	~16
III Pb	Si	P	S	Cl	K	Ca	~45
IV Pb		As	Se	Br	Rb	Sr	~45
V Pb	Sn	Sb	Te	I	Cs	Ba	~63
VI Pb	Pb	Bi			Pt		~63

Задача .7 В какво се състоя разликата между класическата и съвременната формулировка на Периодичния закон?

Свойствата на химичните елементи и на съединенията им са в периодична зависимост от.....

Съвременна формулировка:

Класическа формулировка: