

КЛАС: 7

УЧЕБЕН ПРЕДМЕТ - ЗУЧ: Химия и опазване на околната среда, 09 06 2020

Урок 42 тип на урока: упражнение,

Периодичната система – средство за изучаване на химичните елементи

Страница 105-106

1. Изгледайте видео урока за Периодичен закон и периодична система, качен във вашата страница „7 клас електронно обучение“
2. След като сте си припомнили най-важното: Решете задачата, снимайте и ми изпратете.

Задача 1. От означените редове (фиг. 42.1) посочете този, който представя част от естествения ред. Кои от тях е период? Проследете промяната на вида на химичните елементи от този период и я отразете в учебната тетрадка.

Фиг. 42.1

а)

Na Натрий Z = 11 A _r = 22,99	Mg Магнезий Z = 12 A _r = 24,30	Al Алуминий Z = 13 A _r = 26,98	C Въглерод Z = 6 A _r = 12,01	N Азот Z = 7 A _r = 14,01	S Сяра Z = 16 A _r = 32,06	Cl Хлор Z = 17 A _r = 35,45	Ar Аргон Z = 18 A _r = 39,95
---	---	---	---	---	--	---	--

б)

Na Натрий Z = 11 A _r = 22,99	Mg Магнезий Z = 12 A _r = 24,30	Al Алуминий Z = 13 A _r = 26,98	Si Силиций Z = 14 A _r = 28,09	P Фосфор Z = 15 A _r = 30,97	S Сяра Z = 16 A _r = 32,06	Cl Хлор Z = 17 A _r = 35,45	Ar Аргон Z = 18 A _r = 39,95
---	---	---	--	--	--	---	--

в)

Ne Неон Z = 10 A _r = 20,18	Na Натрий Z = 11 A _r = 22,99	Mg Магнезий Z = 12 A _r = 24,30	Al Алуминий Z = 13 A _r = 26,98	Si Силиций Z = 14 A _r = 28,09	P Фосфор Z = 15 A _r = 30,97	S Сяра Z = 16 A _r = 32,06	Cl Хлор Z = 17 A _r = 35,45
---	---	---	---	--	--	--	---