

Вариант № 5201

Ядро атома содержит 146 нейтронов и 92 протона. Используя фрагмент Периодической системы элементов Д. И. Менделеева, определите название элемента, один из изотопов которого имеет такой состав ядра.

Th <sup>90</sup> <sub>232,038</sub>	Pa <sup>91</sup> <sub>[231]</sub>	U <sup>92</sup> <sub>238,03</sub>	Np <sup>93</sup> <sub>[237]</sub>	Pu <sup>94</sup> <sub>[242]</sub>	Am <sup>95</sup> <sub>[243]</sub>	Cm <sup>96</sup> <sub>[247]</sub>	Bk <sup>97</sup> <sub>[247]</sub>	Cf <sup>98</sup> <sub>[249]</sub>
Торий	Протактиний	Уран	Нептуний	Плутоний	Америций	Кюрий	Берклий	Калифорний