Вариант № 12

34

Исходя из электронной структуры элемента, определите наиболее сильный восстановитель.	$5d^{10}6s^1$ 1	$3d^{10}4s^2$ 2	$5s^25p^4$ 3	$6s^25d^1$ 4	$2s^22p^1$ 5
Какое вещество проявляет свойства наиболее сильного окислителя?	$HClO_4$ 6	H_2SeO_4 7	HNO_3 8	H_2CO_3 9	H_2SO_4 10
Какая электронная структура соответствует проявлению как окислительных, так и восстановительных свойств?	$5s^25p^1$ 11	$4s^24p^4$ 12	$3s^23p^1$ 13	$2s^22p^4$ 14	$3s^23p^5$ 15
Какая кислота может быть выбрана для растворения меди?	H_2S 16	HCl 17	H_2SO_3 18	$HClO_4$ 19	HBr 20
Сколько электронов участвует в реакции: $Cr^{3+} + OH^- - n\bar{e} \rightarrow CrO_4^{2-} + + H_2O.$	2 21	8 22	6 23	3 24	5 25