

Вариант № 21

Какая электронная структура соответствует проявлению как окислительных, так и восстановительных свойств?	$3d^5 4s^2$ 1	$4d^{10} 5s^2$ 2	$4s^2 4p^3$ 3	$2s^2 2p^5$ 6	$6s^2 6p^6$ 5
Какое вещество проявляет свойства наиболее сильного окислителя?	H_2 6	Br_2 7	MnO_2 8	N_2O_5 9	$FeCl_3$ 10
Какое вещество может быть выбрано для растворения цинка?	$MgCl_2$ 11	H_2O 12	$RbOH$ 13	H_2SO_4 14	$LiNO_3$ 15
Исходя из степени окисления серы, хрома, хлора и азота определите, какие из представленных веществ проявляют только восстановительные свойства?	H_2S 16	$CrCl_2$ 17	$KClO_4$ 18	NH_3 19	$NaNO_3$ 20
Сколько молекул воды образуется в реакции: $FeSO_4 + KClO_3 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + KCl + H_2O$.	2 21	6 22	4 23	1 24	3 25

