

Укажите верное утверждение:

- 1) по группе сверху вниз неметаллические свойства галогенов возрастают
- 2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ электронная конфигурация атома хлора в основном состоянии
- 3) атомы всех галогенов в соединениях Cl_2O_6 , KClO_3 , $[\text{SbF}_6]^-$ находятся в низшей степени окисления
- 4) основными природными соединениями галогенов являются оксиды