

ЭТАП “ТЭСТ”

Варыянт 1

- 1 Атамныя крышталічныя рашоткі маюць простыя рэчывы, утвораныя:
а) O; б) S; в) Cl; г) C; д) Si.
- 2 Газамі пры нармальных умовах з’яўляюцца:
а) P₄; б) C; в) O₂; г) I₂; д) Ar.
- 3 Алатропныя мадыфікацыі ўтвараюць наступныя элементы:
а) F; б) P; в) N; г) O; д) He.
- 4 Электронная формула элемента $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$. Яго лятучае вадароднае злучэнне:
а) H₂S; б) HCl; в) PH₃; г) PH₅; д) NH₃.
- 5 Сіла галагенавадародных кіслот узрастае ў радзе:
а) HI; HBr; HCl; HF;
б) HF; HCl; HBr; HI;
в) HBr; HI; HCl; HF;
г) HF; HI; HBr, HCl.
- 6 Прычынай узростання кіслотных уласцівасцей у гэтым радзе з’яўляецца:
а) павелічэнне электраадмоўнасці галагена;
б) павелічэнне даўжыні сувязі Н-Гал;
в) павелічэнне ступені акіслення галагена;
г) памяншэнне зараду ядра атама галагена.
- 7 Разбаўленая серная кіслата праяўляе акісляльныя ўласцівасці за конт атамаў:
а) H; б) O; в) S.
- 8 Акід азоту (V) можа ўзаемадзейнічаць:
а) H₂O; б) H₂SO₄; в) NaOH; г) SO₂; д) CaO.
- 9 Рэакцыя: $2\text{NH}_3 + 2\text{Li} \rightarrow 2\text{LiNH}_2 + \text{H}_2$ тлумачыць наступныя ўласцівасці аміяку:
а) акісляльныя; б) аднаўленчыя; в) кіслотныя; г) асноўныя
- 10 Сіла кіслот у радзе HNO₃, H₃PO₄, H₂SO₄, HClO₄:
а) памяншаецца; б) павялічваецца; в) спачатку павялічваецца; а затым памяншаецца; г) спачатку памяншаецца; а затым павялічваецца; д) не змяняецца.

Адказы: 1) г,д; 2) в,д; 3) б,г; 4) б; 5) б; 6) б; 7) а; 8) а,в,д; 9) а,в; 10) г

За 1 правільнае пытанне – 1 бал (10 балаў)