

## ЭТАП “ТЭСТ”

### Варыянт 2

- 1 Атамныя крышталічныя рашоткі маюць простыя рэчывы, утвораныя:  
а) F; б) H; в) B; г) I; д) He.
- 2 Газамі пры нармальных умовах з’яўляюцца:  
а) S<sub>8</sub>; б) N<sub>2</sub>; в) Br<sub>2</sub>; г) Si; д) F<sub>2</sub>.
- 3 Алатропныя мадыфікацыі ўтвараюць наступныя элементы:  
а) Cl; б) C; в) Br; г) Ne, д) S.
- 4 Электронная формула элемента  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ . Яго лятучае вадароднае злучэнне:  
а) CH<sub>4</sub>; б) SiH<sub>4</sub>; в) H<sub>2</sub>S; г) H<sub>6</sub>S; д) PH<sub>3</sub>.
- 5 Сіла лятучых вадародных злучэнняў убывае ў радзе:  
а) AsH<sub>3</sub>; PH<sub>3</sub>; NH<sub>3</sub>;  
б) NH<sub>3</sub>; PH<sub>3</sub>; AsH<sub>3</sub>;  
в) NH<sub>3</sub>; AsH<sub>3</sub>; PH<sub>3</sub>;  
г) PH<sub>3</sub>; NH<sub>3</sub>; AsH<sub>3</sub>.
- 6 Прычынай памяншэння асноўных уласцівасцей у гэтым радзе з’яўляецца:  
а) памяншэнне ступені акіслення элемента V групы;  
б) памяншэнне ліку непалярных электронных пар у элемента V групы;  
в) памяншэнне электраадмоўнасці элемента V групы;  
г) павялічэнне зараду ядра атама элемента V групы.
- 7 Канцэнтраваная серная кіслата праяўляе акісляльныя ўласцівасці за кошт атамаў:  
а) H; б) O; в) S.
- 8 Аксід серы (VI) можа ўзаемадзейнічаць:  
а) HNO<sub>3</sub>; б) KOH; в) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; г) H<sub>2</sub>O; д) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.
- 9 Рэакцыя:  $H_2S + Li_2O \rightarrow Li_2S + H_2O$  тлумачыць наступныя ўласцівасці аміяку:  
а) акісляльныя; б) аднаўленчыя; в) кіслотныя; г) асноўныя.
- 10 Сіла кіслот у радзе H<sub>2</sub>S, H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, HClO<sub>4</sub>:  
а) памяншаецца; б) павялічваецца; в) спачатку памяншаецца; а затым павялічваецца; г) спачатку павялічваецца; а затым памяншаецца; д) не змяняецца.

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

За 1 правільнае пытанне – 1 бал (10 балаў)