

Тест 2

- Валентность атома водорода равна:**
а) IV; в) H;
б) III; г) I.
- Валентность II и III характерна для:**
а) Na; в) K;
б) Fe; г) S.
- Элементы Ca и Mg проявляют валентность:**
а) V; б) IV; в) III; г) II.
- Бинарным соединением является:**
а) H₂; б) O₂; в) PCl₃; г) H₂CO₃.
- Согласно указанной валентности правильно составлена формула:**
а) $\overset{\text{II}}{\text{Mg}}_2\overset{\text{II}}{\text{O}}$; в) $\overset{\text{II}}{\text{Cu}}\overset{\text{II}}{\text{O}}$;
б) $\overset{\text{II}}{\text{Mg}}_2\overset{\text{II}}{\text{O}}_2$; г) $\overset{\text{II}}{\text{Cu}}_2\overset{\text{II}}{\text{O}}$.
- Правильно указана валентность:**
а) $\overset{\text{III}}{\text{Fe}}_2\overset{\text{I}}{\text{O}}_3$; в) $\overset{\text{IV}}{\text{S}}\overset{\text{II}}{\text{O}}_3$;
б) $\overset{\text{IV}}{\text{Si}}\overset{\text{II}}{\text{O}}_2$; г) $\overset{\text{II}}{\text{K}}_2\overset{\text{II}}{\text{O}}$.
- НЕверным является утверждение:**
а) валентность элемента можно определить по формуле его бинарного соединения;
б) валентность фтора - величина переменная;
в) валентность большинства элементов не является постоянной;
г) фтор проявляет постоянную валентность.
- Формула вещества, образованного элементом азот(IV):**
а) N₂O; в) NO;
б) NO₂; г) N₂O₅.
- Формулы соединений двухвалентных металлов указаны в ряду:**
а) SiO₂; NH₃; в) Mg₃P₂; FeO;
б) Li₃N; PH₃; г) Ca₃N₂; Al₂S₃.
- Число формул - NaCl; Cl₂O₇; HCl; CaCl₂; PCl₅; PCl₃, - в которых валентность хлора равна I:**
а) 5; в) 3;
б) 4; г) 2.