

Підсумкова контрольна робота з хімії
7 клас

1. Атом - це...

2. Із запропонованого переліку виберіть формули простих речовин:

NaCl, Cl₂, H₂, C₂H₆, Mg, O₂, O₃, H₂SO₃, Ag, K₂O, Cu, Fe .

3. Відносна атомна маса Кальцію:

а) 20; б) 26; в) 40.

4. У II періоді, V групі, головній підгрупі знаходиться елемент:

а) Cd; б) N; в) Sr.

5. Опишіть якісний і кількісний склад молекули за хімічною формулою:

а) P₂O₅; б) HNO₂ .

6. Позначити відповіді – «ф», якщо йдеться про фізичне явище; «х», якщо йдеться про хімічне явище: а) випаровування води; б) обвуглення скалки; в) іржавіння цвяха;

7. Установіть відповідність:

1) Ca	а) Кальцій
2) N	б) Барій
3) H	в) Гідроген
4) Ba	г) Нітроген

8. Установіть відповідність:

1) Два вільні атоми Оксигену.	а) 2O ₂
2) Три атоми Оксигену в складі складної речовини.	б) P ₂ O ₃
3) Дві молекули кисню.	в) 2O

9. Обчисліть валентності елементів у їх сполуках з Оксигеном:

а) N₂O; б) SO₂; в) P₂O₃; г) Cl₂O₇

10. Складіть формули сполук за валентністю:

а) $\overset{II}{Fe}\overset{II}{O}$; б) $\overset{II}{Ba}\overset{III}{N}$; в) $\overset{I}{K}\overset{I}{H}$; г) $\overset{III}{Al}\overset{II}{S}$; д) $\overset{I}{Ag}\overset{II}{O}$; е) $\overset{II}{Ca}(\overset{I}{OH})$.

11. Складіть формули сполук за валентністю:

а) Al O, б) K O, в) Ca O.

12. Обчисліть відносну молекулярну масу речовини Ba₃(PO₄)₂.

13. У якій із запропонованих речовин масова частка Оксигену найбільша:

а) CO₂; б) H₂O; в) Cr(OH)₂.