

| | | |
|----|---|---|
| 1 | Алюміній сульфат, кількість речовини якого становить 1 моль, розчинили у воді. Вкажіть сумарну кількість речовини позитивно і негативно заряджених йонів в утвореному розчині: | В |
| | а) 6 моль; | |
| | б) 8 моль; | |
| | в) 5 моль; | |
| 2 | Виберіть символ атому Гідрогену: | б |
| | а) O; | |
| | б) H; | |
| | в) Hg; | |
| 3 | У результаті розкладання води електричним струмом одержали 128 г кисню та 16 г водню. Маса води, що розклалась, становить: | Г |
| | а) 112 г; | |
| | б) 100 г; | |
| | в) 125 г; | |
| 4 | Укажіть кількість речовини кисню (моль), об'ємом 11,2 л (н.у.): | Г |
| | а) 0,05; | |
| | б) 0,005; | |
| | в) 0,1; | |
| 5 | Укажіть елемент, що утворює просту речовину, яка за нормальних умов є газом: | б |
| | а) Барій; | |
| | б) Оксиген; | |
| | в) Калій; | |
| 6 | Знайдіть рядок, у якому вказані лише неметалічні елементи: | а |
| | а) C, Cl, H; | |
| | б) K, Al, Fe; | |
| | в) Na, Cr, Ca; | |
| 7 | Укажіть хімічний елемент, атом якого має 11 електронів: | Г |
| | а) Хлор; | |
| | б) Неон; | |
| | в) Магній; | |
| 8 | Укажіть сполуку, що виявляє найбільшу хімічну активність: | В |
| | а) Cl ₂ ; | |
| | б) Br ₂ ; | |
| | в) F ₂ ; | |
| 9 | Укажіть найвищий ступінь окиснення Сульфуру: | а |
| | а) +6; | |
| | б) +4; | |
| | в) +2; | |
| 10 | Визначте та вкажіть речовину X у схемі реакції $X + H_2O \rightarrow H_2SO_4$: | Г |
| | а) H ₂ S; | |
| | б) SO ₂ ; | |
| | в) H ₂ SO ₃ ; | |
| | г) SO ₃ . | |

| | | |
|----|---|---|
| 11 | Укажіть назву основи, яка взаємодіє з ферум(III) хлоридом: | Г |
| | а) цинк гідроксид; | |
| | б) алюміній гідроксид; | |
| | в) хром(II) гідроксид; | |
| 12 | Вкажіть сполуку, у якій ступінь окиснення Сульфуру дорівнює -2: | В |
| | а) SO ₂ ; | |
| | б) K ₂ SO ₄ ; | |
| | в) H ₂ S; | |
| 13 | Укажіть формулу сульфатної кислоти: | Б |
| | а) HCl; | |
| | б) H ₂ SO ₄ ; | |
| | в) HNO ₃ ; | |
| 14 | Укажіть карбоксильну характеристичну групу: | Г |
| | а) –OH; | |
| | б) –NH ₂ ; | |
| | в) –CHO; | |
| 15 | Укажіть формулу метану: | В |
| | а) CO ₂ ; | |
| | б) C ₂ H ₆ ; | |
| | в) CH ₄ ; | |
| 16 | Укажіть тип хімічної реакції, до якого належить реакція хлору з воднем: | Б |
| | а) обміну; | |
| | б) сполучення; | |
| | в) заміщення; | |
| 17 | Укажіть тип хімічного зв'язку, який має сполука NaCl: | Г |
| | а) водневий; | |
| | б) ковалентний полярний; | |
| | в) металічний; | |
| 18 | Укажіть формулу оцтової (етанової) кислоти: | а |
| | а) CH ₃ COOH; | |
| | б) HCOOH; | |
| | в) C ₂ H ₅ COOH; | |
| 19 | Укажіть вуглевод, який можна виявити за допомогою реакції срібного дзеркала: | Г |
| | а) сахароза; | |
| | б) фруктоза; | |
| | в) крохмаль; | |
| 20 | Молекулярна маса натрій карбонату дорівнює: | В |
| | а) 98; | |
| | б) 100; | |
| | в) 106; | |
| | г) 142. | |