

Хімія 11 клас

Частина перша

У завданнях № 1-12 оберіть правильну, на Вашу думку, відповідь та позначте її у бланку відповідей (1б).

1. У наведеному переліку вкажіть назву речовини:

а цукор

в склянка

б цвях

г мідна платівка

2. Установіть характеристики, властиві ізомерам.

а різні за хімічною будовою

б мають однаковий якісний та кількісний склад, але різну будову і властивості

в відрізняються за фізичними і хімічними властивостями

г мають однаковий кількісний склад

3. До складу основних оксидів входять:

а атоми металів і кислотні залишки

б атоми металів і атоми Гідрогену

в атоми металів і атоми Оксигену

г атоми металів і гідроксильні групи

4. Властивість атома притягувати до себе спільні електронні пари порівняно з іншими елементами сполуки називають:

а ступенем окиснення

в електронною густиною

б радіусом атома

г електронегативністю

5. Визначте сполуку з йонним зв'язком:

а NaCl

в N₂O

б NH₃

г N₂

6. Яку кристалічну ґратку має графіт?

а молекулярну

в йонну

б атомну

г металічну

7. Укажіть моносахариди.

а глюкоза, крохмаль

в глюкоза, фруктоза

б глюкоза, целюлоза

г крохмаль, целюлоза

8. Який із наведених металів реагує з водою без нагрівання?

а Cu

в Cd

б Co

г Ca

9. Елемент, атом якого має електронну конфігурацію $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$:

а Al

в V

б As

г Cr

10. Яку кількість електронів має на останньому енергетичному рівні атом елемента з протонним числом 10?

а 6

в 10

б 8

г 20

11. У складі яких речовин Нітроген може бути тільки відновником:

а NH_3

в N_2

б HNO_3

г NO_2

12. Укажіть кислоту:

а $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

в NH_4NO_3

б FeCl_3

г NaHCO_3

Частина друга

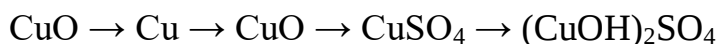
Завдання № 13-16 передбачають безпосереднє виконання завдань, розв'язування задач (не тільки відповіді, а і розв'язування)

13. (2б) Натрій гідроксид кількістю речовини 1,5 моль розчинили у 140 г води. Яка масова частка розчиненої речовини в розчині?

14. (2б) Вкажіть протонне число елемента за такими даними: розташований у 4 групі, відносна молекулярна маса вищого оксиду 60.

15. (4б) З водню масою 30 г і азоту синтезували амоніак масою 136 г. Яка масова частка виходу амоніаку по відношенню до теоретично можливого?

16. (4б) Складіть рівняння реакцій за поданою схемою (чотири реакції), пронумеруйте порядок дій:



(заповнений бланк відповідей потрібно надіслати на пошту учителю:

Sevochub@gmail.com)

Бланк відповідей

(потрібно заповнити та надіслати на пошту учителю: Sevochub@gmail.com)

Р О Б О Т А

з хімії

за курс основної школи

екстерна 11 класу

Економіко-гуманітарного ліцею № 8 імені Василя Стуса

Краматорської міської ради Донецької області

2019-2020 н.р.

ПІБ _____

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
а												
б												
в												
г												

13. _____

14. _____

15. _____

16. _____
