

I Дополні таблічку.

<u>Формула/символ</u>	<u>Агрегатни стан</u>	<u>Фарба субстанції</u>	<u>Сдна характеристика</u>
_____	газ	_____	за дезинфекцію води
_____	черстве	біла	чува ше под воду
_____	_____	червена	валенция: I, II
_____	черстве	_____	за доставане гашеного вапна
_____	черстве	_____	ардзави на воздуху
_____	газ	без фарби	помага горене

II Заокруж букву опрез точного одвиту.

1. Хтори газ ше ошлєбодзує у реакції медзи розблажену сумпорну квашніну и цинком?

- a) SO_2 б) SO_3 в) H_2 г) CO д) CO_2

2. Хтори од наведзених йонох може образовац у води нерозпуцлїви хлорид?

- (a) K^+ (б) Li^+ (в) Ag^+ (г) S^{2-} (д) F^-

3. Хтора од наведзених сольох нерозпуцлїва у води?

- (a) Na_2S (б) K_3PO_4 (в) CaCl_2 (г) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ (д) шицки розпуцлїви

4. У реакції помедзи моцну квашніну и карбонатом вше настава:

- (a) O_2 (б) C (в) CH_4 (г) H_2 (д) CO_2

5. Хтора од наведзених злученїнох квашніна:

- (a) H_2CO_3 (б) Al_2O_3 (в) BaO (г) KCl (д) NH_3

6. Яка концентрация Cl^- йона у розпуценїни AlCl_3 концентрації $0,60 \text{ mol/dm}^3$?

- (a) $0,60 \text{ mol/dm}^3$ (б) 0 mol/dm^3 (в) $1,80 \text{ mol/dm}^3$ (г) $0,20 \text{ mol/dm}^3$ (д) $0,15 \text{ mol/dm}^3$

7. За хтору од наведзених файтох не важи правило октета:

- (а) CO_2 (б) CO (в) NO (г) C_2H_4 (д) ані за єдну

8. Хтори хемийни элемент може образовац длуги и стабилни ланци зоз своїх атомах, будуючи при тим єдністи, двойністи и тройністи ковалентни вязи?

- (а) угленік (б) азот (в) оксиген (г) водонік (д) силиций

9. Котре твердзенє у вязи з квашнінами точне:

- (а) квашніни и бази не реагую медзисобно
(б) квашніни меняю червену фарбу лакмус-паперу до белавей
(в) шицки метали могу вициснуц водонік зоз квашнінох
(г) валенца угленіка у угльовой квашніни IV
(д) шицки квашніни у своїм составу обовязно маю оксиген

10. Котре твердзенє о N_2 не точне?

- (а) газовити є на хижней температури
(б) на хижней температури реагує зоз другима субстанциями
(в) ма тройністу ковалентну вязу
(г) у реакції зоз водоніком дава амонияк
(д) ма два шлебодни електронски пари

III Одвитуй на питаня.

1. Маш на розполаганю водово розпуценіни шлїдующих злученінох: CH_3COOH , Na_2CO_3 , NaOH , HNO_3 , CaCl_2 , KCl , Na_2SO_4 і NH_3 .

(а) Вибер слабу квашніну и моцну базу зоз тей лістини и напиш єдначину їх хемийней реакції:

(б) Помишал/помишала ши розпуценіни HNO_3 и Na_2CO_3 . Цо ши замержовал цо указує же пришло до хемийней реакції?

(в) Цо остава на филтер паперу после цадзеня змишаніни розпуценінох Na_2SO_4 и KCl ?

2. Напиш молекулски формули:

(а) Амонияку: _____

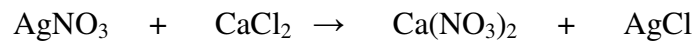
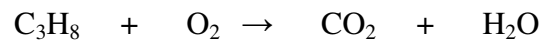
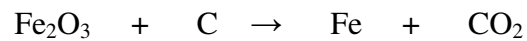
(б) Железо(III)-оксиду: _____

(в) Калций-карбонату: _____

(г) "Каустичней соди": _____

(д) "Чилскей шалітри": _____

3. Виєднач шлідуюци єдначини хемийних реакційох:



IV Рахунково задатки.

(Релативни атомски маси: Cu = 63,55, S = 32, O = 16, N = 14, C = 12, H = 1).

1. Карат то мера за чезину драгоциного каменя (1 карат = 200 mg). Кельо моли атома угленіка єст у диямантским персценю од 1,5 карати?

Поступок и ришенє:

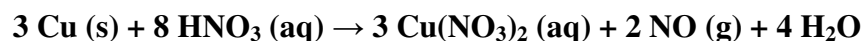
2. Кельо моли сумпор-диоксиду може настац зоз згорйованьом 16 грамох сумпору на хижней температури?

Поступок и ришенє:

3. Оксиген переходзи до озону после викладаня интензивней ултралиловой шветлосци: $3 \text{O}_2 (\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{O}_3 (\text{g})$. Кед принос тей хемийней реакції 4%, кельо грами оксигену потребне за наставанє 1 граму озону.

Поступок и ришенє:

4. Бакар ше розпущує у розблаженей азотней квашніни спрам єдначини реакції:



Вирахуй кельо грами азотней квашніни потребне за розпущованє 11,45 g бакру.

Поступок и ришенє: