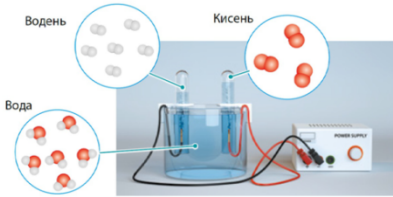


Підсумкова контрольна робота з хімії (екстернат) 8 клас

I. Гр1-Досліжує природу

1. На світлинці зображено процес електролізу води. Позначте правильні твердження(6 балів)



- А) Продуктом цієї хімічної реакції є вода
 - Б) Дана реакція є одним зі способів одержання кисню
 - В) Об'єми утворених водню та кисню співвідносяться як 2:1
 - Г) Для здійснення процесу використовують джерело постійного електричного струму
 - Д) Маса води до та після реакції однакова
2. Вам потрібно розпізнати в трьох пробірках розчини: хлоридну кислоту, натрій гідроксид та воду. Опишіть послідовність ваших дій за допомогою індикатора лакмусу. Якого кольору набуде індикатор у кожній пробірці?(6б)

. ГР 2 Здійснює пошук та опрацьовує інформацію

1. Позначте рядок, у якому формули всіх бінарних сполук складено правильно.(16)

- А) Al_2S_3 , NaF_2 , BaP б) Na_2S , $CaCl_2$, KN в) K_3P , $AlBr_3$, MgS

2 Обчисліть відносну формульну масу натрій ортофосфату Na_3PO_4 . (16)

3. Обчисліть масу (г) калійної селітри KNO_3 кількістю речовини 7 моль.(26)

4. Позначте одну правильну відповідь.(16)

Повітря є сумішшю, яка:

- А) не має постійного хімічного складу
- Б) не містить інертних газів

В) має сталий хімічний склад

Г) не може бути розділеною на складові за допомогою фізичних методів

5. Складіть рівняння реакції горіння ацетилену C_2H_2 та обчисліть масу (г) утвореного вуглекислого газу, якщо іншим продуктом реакції є вода масою 36 (36)

6. Запишіть число протонів, нейтронів і електронів в атомах нукліду Йоду-131.
(26)

Число протонів

Число нейтронів

Число електронів **7. Позначте рядок, в якому речовини розташовані в порядку зростання полярності хімічного зв'язку. (26)**

А) HCl , HBr , HI Б) HI , HCl , HF

В) HCl , HBr , HF Г) HBr , HI , HF

ГР 3. Усвідомлює закономірності природи

1. Позначте рядок, у якому назви всіх трьох бінарних сполук $FeBr_2$, Cr_2O_3 , SF_6 складено правильно. (26)

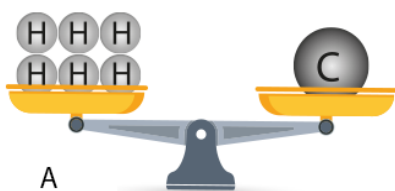
А) .Ферум(2+) бромід, хром(2+) оксид, сульфур(6+) флуорид

Б) Ферум(1+) бромід, хром(3+) оксид, сульфур(VI) фторид

В) Ферум(II) бромід, хром(III) оксид, сульфур(VI) флуорид

Г) Ферум(2+) бромід, хром(3+) оксид, сульфур(VI) флуорид

2. Проаналізуйте малюнки А і Б та визначте, чи справді врівноважені терези. Позначте одну правильну відповідь. (26)



А) На малюнку А терези врівноважені, а на малюнку Б — ні

Б) На малюнку **Б** терези врівноважені, а на малюнку **А** — ні

В) На обох малюнках терези не врівноважені

3. З-поміж запропонованих позначте твердження, яке пояснює, чому в промисловості кисень одержують саме з повітря. (2б)

А) Температура кипіння кисню відрізняється від температури кипіння азоту.

Б) Молекули кисню й азоту з різною швидкістю проходять крізь фільтр.

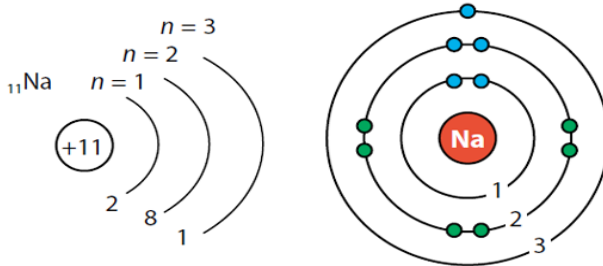
В) Кисень перетворюється на озон.

4. Розподіліть формули оксидів (кислотних чи основних) : CaO, SO₃, MgO, CO₂, P₂O₅, Na₂O, Ba₂O, N₂O₃ у відповідні стовпчики. (2б)

кислотні оксиди

основні оксиди

5. Проаналізуйте малюнки та доповніть речення правильними відповідями. (2б)



Електрони атома Натрію розташовані на.....енергетичних рівнях. У електронній оболонці Натрію..... неспарених (неспарений) та.....пар (пара) електронів.

6. Визначте знак часткового заряду на атомі Хлору в молекулах двох сполук: ClO₂, ClF (2б)