Ми сьогодні позмагаємося за кращі знання про основні класи неорганічних сполук. Тож привітаємо 2 команди і пропонуємо їм представитися

8-А клас -

8-Б клас -

Розпочинаємо змагання.

**Конкурс «Шифрувальник»**

(від кожної команди по 1 представнику. Завдання: на кожне поставлене запитання потрібно дати відповідь «так» (\_ ) чи «ні» (^)

Запитання:

1. Обов’язковою складовою є Гідроген.
2. HCl – це кислота.
3. Нерозчинні у воді.
4. Розчинні у воді.
5. Це тверді кристалічні речовини.
6. Це прості речовини.
7. Змінюють забарвлення лакмусу.
8. Мають кисле середовище.
9. Реагують з усіма металами.
10. NaNO3 - це сіль.

Перевірка шифрування за зразком.

**Конкурс «Розминка»**

(беруть участь усі члени команди, які по черзі відповідають на питання. Кожна правильна відповідь оцінюється 1 балом)

1-ша команда

1. Що таке оксиди?

2. назвіть 2 безоксигенові кислоти.

3. Як добути кислоти?

4. Які речовини утворюються внаслідок взаємодії хлоридної кислоти з залізом.

5.Які оксиди називаються основними?

6. Що таке сіль?

7. скажіть формулу алюміній оксиду.

8. Якого кольору набуває лакмус у розчинах кислот?

9. Що таке реакція нейтралізації?

10. Як називаються солі кислоти HNO3

11. Наведіть формулу карбонатної кислоти.

12. Наведіть хімічну назву речовини Na2CO3

1.Що таке кислоти?

2. Назвіть 2 оксигеновмісні кислоти.

3. Скажіть формулу цинк гідроксиду.

4.Чи взаємодіє мідь з хлоридною кислотою.

5. Якого кольору фенолфталеїн в розчинах основ.

6. Назвіть речовину CO2

7. Що таке основа?

8. Як називаються солі кислоти H3PO4

9. Які оксиди називаються кислотними?

10. Як добути оксиди?

11. Який газ виділяється при взаємодії цинку і сульфатної кислоти.

12. Наведіть формулу ортофосфорної кислоти.

**Конкурс «Хрестики – нулики»**

(кожна команда обирає для участі в конкурсі одного гравця. Кожне рівняння оцінюється одним балом)

Знайдіть виграшний шлях і напишіть рівняння реакцій.

1-ша команда

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| SO3 | Ca | CaO |
| H2SO4 | CaO | H2O |
| Ca | CaSO4 | Ca(OH)2 |

2-га команда

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| O2 | Al(OH)3 | Al |
| Al(OH)3 | Al2O3 | AlCl3 |
| AlCl3 | Al | O2 |

Відповідь: 1) Ca – CaO - CaSO4

 2) Al -Al2O3 -AlCl3

**Конкурс «третій зайвий»**

(Від кожної команди в ньому бере участь один представник. За кожну правильну відповідь – 1бал)

1-ша команда

А) HCl, HBr , HNO3

Б) Cu(OH)2, NaOH, KOH

В) SiO2 , Al2O3, Na2O

2-га команда

А) H2SO4, HNO3, HCl

 Б) Fe(OH)3 , Al(OH)3, NaOH

 В) SO2,  CuO, CO2

**Конкурс «Хто більше»**

(кожна команда на аркуші паперу пише формули відомих речовин – оксидів, солей певного елемента. Кожна правильно написана і названа речовина – 1бал)

 1-ша команда – Al

 2-га команда - Ca

**Конкурс «Кіт в мішку»**

Кожній команді пропонується відгадати сполуку за 10 характеристиками. Чим раніше учні відгідають сполдуку – тим більше балів вони отримають.

1 команда – натрію хлорид

2 команда – оцтова кислота

ІІІ. Підсумок гри.