Завдання з хімії

8 клас

(\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_)

школа, прізвище ім’я учасника

Завдання потрібно виконати протягом 1 години

і відправити на [*natalia.cherniuk@mail.ru*](mailto:natalia.cherniuk@mail.ru)

**1 питання – 0,5 бала**

Оксиди – це речовини, що складаються, з…

встановіть відповідність:

1. Оксиди а) NaOH

2. Основи б) KCl

3. Кислоти в) CaSO4

4. Солі г) SO3

д) Mg(OH)2

е) HI

ж) BaO

з) H2SO4

3 Дайте назву солям із завдання 2.

4 Вкажіть оксид:

а) Na2O, б) NaOH, в)NaCl, г) HNO3

5 Виберіть метали, що не взаємодіють з розчинами кислот:

а)Li, б) Ca, в) Fe, г) Pt

6 Вкажіть, з яким з нижчеперелічених оксидів взаємодіють з сульфатною кислотою:

а) літій оксид, б) хром (III) оксид, в) фосфор (V) оксид.

**1 питання – 2 бали**

**7** Допишіть рівняння реакції

H2SO4+NaOH =

8 BaO+ H2O=

9 СаO+HNO3=

**3 бали**

10 Обчисліть кількість Nа2СО3  масою 2г.

Відповідь: а)0,018 б) 0.02 в) 0.019