

ОСНОВАНИЯ

**ПРЕЗЕНТАЦИЮ СОСТАВИЛА:
УЧИТЕЛЬ ХИМИИ БАХТИНА С.В.
Г.АБАЗА МБОУ АСОШ №50**

Тест «Улыбка»

Вариант 1

1. Формула основного оксида:

а) Na_2O , б) CO , в) P_2O_3

2. Продукт взаимодействия оксида фосфора (V) с водой:

а) основание, б) кислота, в) соль

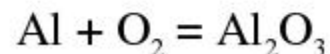
3. С водой не реагирует:

а) CO_2 , б) CaO , в) SiO_2

4. С серной кислотой

а) SO_2 , б) MgO , в) N_2O_5

5. Коэффициент перед формулой кислорода в уравнении реакции, схема которой:



а) 3, б) 2, в) 4

Вариант 2

1. Формула кислотного оксида:

а) CO_2 , б) CaO , в) K_2O

2. Продукт взаимодействия оксида натрия с водой:

а) соль, б) щёлочь, в) кислота

3. С водой реагирует:

а) CuO , б) FeO , в) BaO

4. С гидроксидом натрия

взаимодействует:

а) CaO , б) P_2O_5 , в) CuO



равен:

а) 1, б) 2, в) 3

Самопроверка

• 1 вариант

1-а

2-б

3-в

4-б

5-а

2 вариант

1-а

2-б

3-в

4-б

5-а

Критерии оценивания: без ошибок- «5»,
1ошибка – «4», 2 ошибки - «3»

Определите тему урока



 2 = C



 1 = B

Я

Основания – это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и одной или нескольких гидроксогрупп. Число гидроксогрупп определяется валентностью металла.

Общая формула оснований:



- Me – знак элемента металла
- OH – гидроксильная группа (валентность равна 1)
- n – число гидроксильных групп = валентности металла
- n = 1 - 3

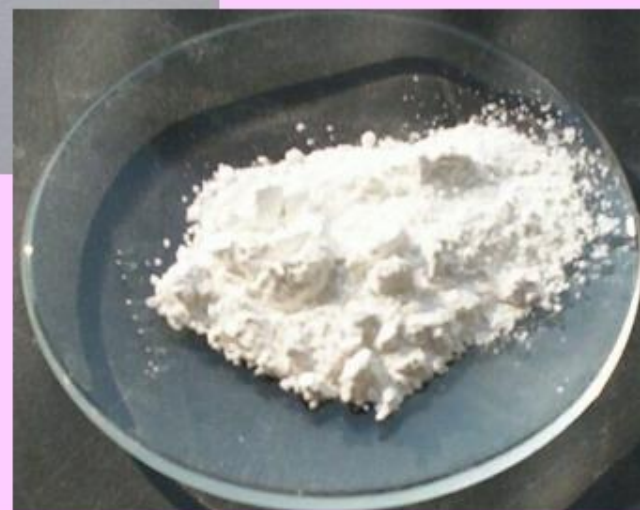
Классификация оснований по растворимости в воде



ОСНОВАНИЯ



Гидроксид натрия



Гидроксид кальция

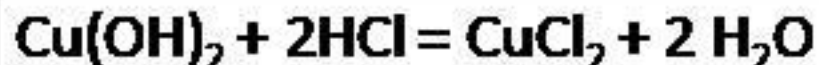


Гидроксид железа(II)

Химические свойства оснований

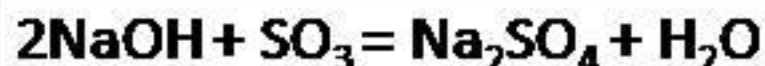
Общие свойства оснований

Взаимодействие с кислотами

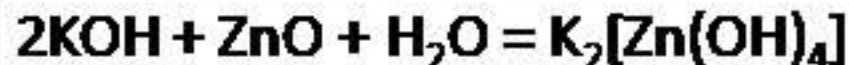


Свойства щелочей

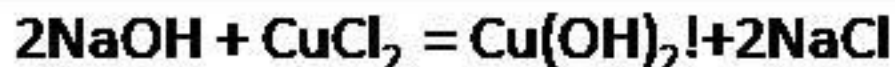
Взаимодействие с кислотными оксидами



Взаимодействие с амфотерными оксидами и гидроксидами

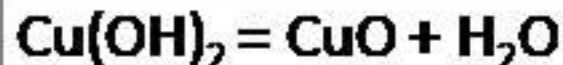


Взаимодействие с солями



Свойства нерастворимых оснований

Разложение при нагревании



ОКРАСКА ИНДИКАТОРОВ В РАЗЛИЧНЫХ СРЕДАХ

Индикаторы \ Среда	кислая	нейтральная	щелочная
Лакмус	красный	фиолетовый	синий
Метилоранж	красный	оранжевый	желтый
Фенолфталеин	бесцветный	бесцветный	малиновый
Универсальный индикатор	красный	желтый	синий
pH - водородный показатель	$pH < 7$	$pH = 7$	$pH > 7$

Применение оснований



Аккумуляторы

Очистка нефти



Химическая
промышленность

ОСНОВАНИЯ

Текстильная
промышленность



Сельское
хозяйство

Строительство

Производство
мыла



Д/З

- П.31. вопросы 1-3

СИНКВЕЙН

- ◆ 1-я строка – название синквейна
- ◆ 2-я строка – два прилагательных
- ◆ 3-я строка – три глагола
- ◆ 4-я строка – фраза на тему синквейна
- ◆ 5-я строка – существительное

