

1 酸・アルカリの特徴

組 番 氏名

1. 下の□の中から酸の特徴をすべて選び記号で答えなさい。

{ }

2. 下の□の中からアルカリの特徴をすべて選び記号で答えなさい。

{ }

3. 「酸」とはどういう物質か説明しなさい。

{ }

4. 「酸」とはどういう物質か説明しなさい。

{ }

5. 水溶液の酸性、アルカリ性の強さを表す0～14の値のことを何というか。

{ }

ア. 青色リトマス紙を赤くする イ. BTB液を青くする
ウ. フェノールフタレイン液を赤くする
エ. BTB液を赤くする オ. 赤色リトマス紙を青くする
カ. Mgを入れると酸素が発生する
キ. Mgを入れると水素が発生する
ク. なめるとすっぱい

2 酸とアルカリの反応①

組 番 氏名

1. 酸とアルカリを混ぜたとき、互いの性質を打ち消しあう反応を何というか。

{ }

2. 1の反応のできる物質は何か。

{ }

3. 2の反応をイオン式と化学式を使った式で表しなさい

{ + → }

4. 酸の陰イオンとアルカリの陽イオンが結びついてできる物質をまとめて何というか。

{ }

5. 塩酸と水酸化ナトリウムが反応してできる物質を二つ答えなさい。

{ } { }

3 酸とアルカリの反応②

組 番 氏名

次の酸とアルカリを反応させたときの化学反応式を答えなさい。

1. 塩酸と水酸化ナトリウム

{ + → + }

2. 硫酸と水酸化バリウム

{ + → + }

3. 硝酸と水酸化カリウム

{ + → + }

4. 塩酸と水酸化カリウム

{ + → + }

5. 硫酸と水酸化カルシウム

{ + → + }

4 酸とアルカリの反応③

組 番 氏名

次の酸とアルカリを反応させたときにできる塩を物質名で答えなさい。余裕があったら化学式も答えなさい。

1. 塩酸と水酸化ナトリウム

物質名 { }

化学式 { }

2. 硫酸と水酸化バリウム

物質名 { }

化学式 { }

3. 硝酸と水酸化カリウム

物質名 { }

化学式 { }

4. 塩酸と水酸化カリウム

物質名 { }

化学式 { }

5. 硫酸と水酸化カルシウム

物質名 { }

化学式 { }