1.Vypočítajte molárnu hmotnosť:

1. H2SO4
2. Fe(OH)3

2.Vypočítajte hmotnosť:

a) 1 mol molekúl dusíka

b) 0,5 mol molekúl vodíka

c) 5 molekúl oxidu uhličitého

3.Vypočítajte, aké látkové množstvo predstavuje:

a) 45,05 g H2O

b) 63,45 g I2

4.Vypočítajte, koľko atómov zlata sa nachádza v 1,05 g zlata.

5. 3 mol kovu vážia 621.6 g. Vypočítajte, aký je to kov a napíšte jeho názov.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1.Vypočítajte molárnu hmotnosť:

1. H2SO4
2. Fe(OH)3

2.Vypočítajte hmotnosť:

a) 1 mol molekúl dusíka

b) 0,5 mol molekúl vodíka

c) 5 molekúl oxidu uhličitého

3.Vypočítajte, aké látkové množstvo predstavuje:

a) 45,05 g H2O

b) 63,45 g I2

4.Vypočítajte, koľko atómov zlata sa nachádza v 1,05 g zlata.

5. 3 mol kovu vážia 621.6 g. Vypočítajte, aký je to kov a napíšte jeho názov.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1.Vypočítajte molárnu hmotnosť:

1. H2SO4
2. Fe(OH)3

2.Vypočítajte hmotnosť:

a) 1 mol molekúl dusíka

b) 0,5 mol molekúl vodíka

c) 5 molekúl oxidu uhličitého

3.Vypočítajte, aké látkové množstvo predstavuje:

a) 45,05 g H2O

b) 63,45 g I2

4.Vypočítajte, koľko atómov zlata sa nachádza v 1,05 g zlata.

5. 3 mol kovu vážia 621.6 g. Vypočítajte, aký je to kov a napíšte jeho názov.

1.Vypočítajte molárnu hmotnosť:

1. H2SO4
2. Fe(OH)3

2.Vypočítajte hmotnosť:

a) 1 mol molekúl dusíka

b) 0,5 mol molekúl vodíka

c) 5 molekúl oxidu uhličitého

3.Vypočítajte, aké látkové množstvo predstavuje:

a) 45,05 g H2O

b) 63,45 g I2

4.Vypočítajte, koľko atómov zlata sa nachádza v 1,05 g zlata.

5. 3 mol kovu vážia 621.6 g. Vypočítajte, aký je to kov a napíšte jeho názov.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1.Vypočítajte molárnu hmotnosť:

1. H2SO4
2. Fe(OH)3

2.Vypočítajte hmotnosť:

a) 1 mol molekúl dusíka

b) 0,5 mol molekúl vodíka

c) 5 molekúl oxidu uhličitého

3.Vypočítajte, aké látkové množstvo predstavuje:

a) 45,05 g H2O

b) 63,45 g I2

4.Vypočítajte, koľko atómov zlata sa nachádza v 1,05 g zlata.

5. 3 mol kovu vážia 621.6 g. Vypočítajte, aký je to kov a napíšte jeho názov.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1.Vypočítajte molárnu hmotnosť:

1. H2SO4
2. Fe(OH)3

2.Vypočítajte hmotnosť:

a) 1 mol molekúl dusíka

b) 0,5 mol molekúl vodíka

c) 5 molekúl oxidu uhličitého

3.Vypočítajte, aké látkové množstvo predstavuje:

a) 45,05 g H2O

b) 63,45 g I2

4.Vypočítajte, koľko atómov zlata sa nachádza v 1,05 g zlata.

5. 3 mol kovu vážia 621.6 g. Vypočítajte, aký je to kov a napíšte jeho názov.