

8,1

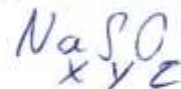
1. Na, S, O. 5.

2. Dato:
w(Na) = 32%
w(S) = 23%
w(O) = 45%

Seznam.

$$w(O) = 100\% - (w(Na) + w(S)) = 100\% - (32\% + 23\%) = 45\%$$

$$xyz = \frac{32}{23} \quad \frac{23}{32} \quad \frac{45}{16}$$



$$x = 1,4$$

$$y = 0,7$$

$$z = 2,8$$

Otvor: Na_2SO_4

8.

3. Сульфат натрия 2.

4. NaCl (хлорид натрия), CaSO_4 (сульфат кальция), CoSO_4 (сульфат кобальта), H_2SO_4 (серная кислота)

~~5.~~ MnSO_4 (сульфат марганца).

8.3.

1. H_2 , O_2 , S, C, Si, Cl_2 , Na, Ca, Fe, Cu.

2. NaCl , H_2O , CO_2 , SO_3 , NO , CuO , CaO , Fe_2O_3 , Cl_2O_7 , H_2S .

5.

10.

3.

+2!

5, 5

3. NaOH (гидроксид натрия)
 CaSO_4 (сульфат кальция)
 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ (сульфат железа)
 FeCO_3 (карбонат железа)
 H_2SO_4 (серная кислота)

5,5
 18,5

8.и.

Дано:	Значение		
$w(\text{Ca}) = 10\%$	$x = \frac{40}{40}$	$\frac{16}{16}$	$\frac{48}{48}$
$w(\text{C}) = 12\%$			
$w(\text{O}) = 48\%$			
CaCO_3	$x = 1$	$y = 1$	$z = 3$
$x \neq z$			

5. CaCO_3

- 1) 2) CaCO_3 (Карбонат кальция)
 3) CaCl_2

-41 —
 -51 и 002.

1

3.2

1. 1. NaCl 14,2%

1+√ 2. Вода испарилась, 2,8 г.

3. В парале 3 моль, В рожке 5 моль

47,5
 47,5
 120,2

N5

- 1) X эл. - Водород (H_2) -3
- Y эл. - Кислород (O_2) -3
- H_2, O_2, O_3
- 2) H_2O, H_2O_2 -2

} 85.

47548 +
82545
(586)