

II ()

8

-4 .

1.

?

?

:

()	
(Ru) – ; 44, 57.	1 1
(Po) – ; 84, 37.	1 1
(Fr) – ; 87, 35.	1 1
(Ge) – ; 32, 40.	1 1
(He) – ; 2, 2.	1 1
	0
	10

2.

10^{-4} .

:

()	
$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m(\text{H}_2\text{O})}{M(\text{H}_2\text{O})} = 10^{-4} : 18 = 5,56 \cdot 10^{-6}$.	2
$N_{\text{A}} = 6,02 \cdot 10^{23}$.	2
$N(\text{H}_2\text{O}) = N_{\text{A}} \cdot n(\text{H}_2\text{O}) = 6,02 \cdot 10^{23} \cdot 5,56 \cdot 10^{-6} = 33,5 \cdot 10^{17}$ ()	2
:	2
$N = 3N(\text{H}_2\text{O}) = 3 \cdot 33,5 \cdot 10^{17} = 100,4 \cdot 10^{17} = 10^{19}$ () .	2
	0
	10

:

		-					-	-
	N ₂	HCl	H ₂	NH ₃	Cl ₂	CO	H ₂ S	CO ₂
	+	-	+	-	+	-	-	-
	-	-	-	-	-	+	-	+
	-	-	-	-	-	-	-	-
-	-	+	-	+	+	-	+	-
	-	+	-	+	+	+	+	-
								8
(8 · 1)								0,3
(3 · 0,1)								0,2
(2 · 0.1)								0,5
								0,5
(4 · 0,125)								0,5
(5 · 0,1)								0
								10