

n (« »).

$6,02 \cdot 10^{23}$

$6,02 \cdot 10^{23}$

N :

$N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$

(, ,)

$6,02 \cdot 10^{23}$

	, 1	H ₂ O	$6,02 \cdot 10^{23}$	H ₂ O;
1	Fe	$6,02 \cdot 10^{23}$	Fe.	
1	Cl ₂	$6,02 \cdot 10^{23}$	Cl ₂ .	

Cl₂ - 2 1 Cl₂ 2 Cl. (. . . 1)

N(Cl₂) - , N (Cl) - ;

n(Cl₂) - , n(Cl) -

$n = N/N_A ; N = n * N_A$

$N(H_2O) = N_A \cdot n(H_2O) = 6.02 \cdot 10^{23} \cdot 0,5 = 3,01 \cdot 10^{23}$. 0,5 :