

Az anyagmennyiség gyakorlása 2.

1. Írd le, mit jelentenek az alábbi jelölések!

2 O

kémiai elem:
.....atom
.....dbatom
.....molatom
....· 10 dbatom
..... g

3 Fe

kémiai elem:
.....atom
.....dbatom
.....molatom
....· 10 dbatom
..... g

2. Hány darab atom van az alábbi anyagmennyiségekben?

5 mol:· 10 db $\frac{1}{2}$ mol:· 10 db 0,1 mol:· 10 db 4 mol:· 10 db

9 mol:· 10 db $\frac{1}{4}$ mol:· 10 db 6 mol:· 10 db 11 mol:· 10 db

3. Mennyi az anyagmennyisége?

$42 \cdot 10^{23}$ db atom: _____ mol

$36 \cdot 10^{22}$ db atom: _____ mol

$33 \cdot 10^{23}$ db atom: _____ mol

$12 \cdot 10^{23}$ db atom: _____ mol

$72 \cdot 10^{23}$ db atom: _____ mol

$120 \cdot 10^{23}$ db atom: _____ mol

4. Mennyi a tömege?

5 mol hidrogénatomnak: _____ g

$\frac{1}{4}$ mol magnéziumatomnak: _____ g

5. Töltsd ki a táblázatot!

Tömeg (g)	Anyagmennyiség (mol)	Kémiai jele	Hány db atom a megadott mennyiségben?	Az elem neve
24 g	1 mol		· 10^{23} db	
.....g	 mol	0,5 O	· 10^{23} db	
.....g	3 mol		· 10^{23} db	vas
.....g	 mol	2 Al	· 10^{23} db	
.....g	 mol		$30 \cdot 10^{23}$ db	szén
.....g	4 mol		· 10^{23} db	foszfor

6. A megadott mennyiségek közül egynek nem 3 C a jele. Melyik az? Jelöld!

$3 \cdot 6 \cdot 10^{23}$ db szénatom

$18 \cdot 10^{23}$ db szénatom

36 gramm szénatom

$3 \cdot 10^{23}$ db szénatom

3 mol szénatom