

Az anyagmennyiség gyakorlása 2.

1. Írd le, mit jelentenek az alábbi jelölések!

2 O	kémiai elem:	kémiai elem:
atomatom
dbatomdbatom
molatommolatom
· 10 dbatom· 10 dbatom
 g 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 · 10²³ db atom: _____ mol

12 · 10²³ db atom: _____ mol

36 · 10²² db atom: _____ mol

72 · 10²³ db atom: _____ mol

33 · 10²³ db atom: _____ mol

120 · 10²³ 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· 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 · 6 · 10²³ db szénatom

3 · 10²³ db szénatom

18 · 10²³ db szénatom

3 mol szénatom

36 gramm szénatom