

- Hány mol és hány db atomot tartalmaz az alumínium kocka, amelynek élei 1 cm hosszúak?
 $\rho=2,7 \text{ g/cm}^3$; $M=27 \text{ g/mol}$
- Mennyi vizet kell elpárologtatni egy 145 g 16 m/m%-os cukrot tartalmazó oldatból hogy 20 m/m%-os legyen?
- Töltsd ki a következő táblázatot!

anyag	nátrium	oxigén atom	klór atom	H ₂	Fe	Klór molekula
anyagmennyiség	0,1 mol		0,25 mol			0,5 mol
tömeg		32 g				
db				$6 \cdot 10^{24}$	$3 \cdot 10^{23}$	

4. Totó

		1	2	x	tipp
1	A szublimáció	kémiai reakció	halmozállapot-változás	exoterm folyamat	
2	A sósav	folyékony HCl	azonos a HCl-lel	HCl vizes oldata	
3	Paraffint megtalálom	rágógumiban	joghurtban	gumicukorban	
4	A klór	sárgás zöld	színtelen	kékeszöld	
5	Szobahőmérsékleten folyadék	higany	alumínium	ezüst	
6	A sav egy reakcióban	protont ad le	protont vesz fel	elektront ad le	
7	a jód szobahőmérsékleten	gáz	folyadék	szilárd	
8	Sósavban nem oldódó fém	réz	cink	vas	
9	A kóla	pH>7	pH<7	pH=7	
10	A kőolajnak viszkozitása	nagyobb mint a fűtőolaj	kisebb mint a fűtőolaj	egyforma	
11	MSA színe	fehér	sárga	szürke	
12	A Hélium	nehezebb, mint a levegő	könnyebb, mint a levegő	körülbelül egyforma	
13	kén-dioxid	barna	színtelen	kék	
13+1	Melyik a szárazjég	H ₂ O	CO ₂	CO	