



**A feladatokat írta:**

Harkai Jánosné  
Szeged

**Lektorálta:**

Kovács Lászlóné  
Szolnok

**Név:**.....

**Iskola:**.....

**Beküldési határidő: 2017. december 18.**

***Curie Kémia Emlékverseny  
7. évfolyam II. forduló  
2017/18.***

**1. feladat**

**14 pont**

TOTO

		1	X	2	Tipp
1.	Melyik halmazállapotra jellemző: a részecskék közel vannak egymáshoz, s elgördülnek egymáson	folyadék	gáz	szilárd	
2.	Az olvadás.....	endoterm	exoterm	életjelenség	
3.	A cukor hevítése	endoterm	kémiai változás	mindkettő	
4.	Vízzel oltható anyagok:	égő benzin	égő fa	égő étolaj	
5.	Melyik nem oldat?	desztillált víz	termálvíz	esővíz	
6.	Melyik anyagra jellemző: színtelen, gáz, jól ég	oxigén	hidrogén	nitrogén	
7.	Azonos atomokból épül fel:	oxid	szulfid	egyik sem	
8.	A legkisebb sűrűségű elem	hidrogén	nitrogén	neon	
9.	Az érett cseresznye eső esetén kihasad. E folyamat elnevezése:	ozmózis	diffúzió	mindkettő	
10.	Ételízesítésre használt anyag:	nátrium-klorid	cukor	mindkettő	
11.	Az étellecet	oldat	vegyület	egyik sem	
12.	A desztilláció	szétválasztási módszer	fizikai változás	mindkettő	
13	A kőolaj	egyszerű anyag	természetben megtalálható	mesterségesen előállított anyag	
+1	A fa száraz lepárlásával állítható elő:	kokszt	orvosi szén	faszén	

**2. feladat**

**10 pont**

Mi fűződik az alábbi tudósok nevéhez? (legalább két dolgot nevez meg!)

Marie Curie: .....

Szent-Györgyi Albert: .....

Wartha Vince: .....

Ernest Rutherford: .....

Antoine Laurent Lavoisier: .....

**3. feladat**

**10 pont**

Keresd meg, az alábbi elemeket ki és mikor fedezte fel:

hidrogén: .....

arzén: .....

hafnium: .....

klór: .....

magnézium: .....

nitrogén: .....

tellúr: .....

oxigén: .....

szilícium: .....

radon: .....

**4. feladat**

**6 pont**

Csoportosítsd az alábbiakat, anyag vagy változás szempontjából!

a/ oxigén

b/ rozsdásodás

c/ levelek korhadása

d/ tej savanyodása

e/ desztillált víz

f/ robbanás

anyag: .....

változás: .....

**5. feladat**

**10 pont**

Készítettünk egy 30 tömeg %-os sóoldatot, melyből 250 g-ot kivettünk egy főzőpohárba, s felhígítottuk 450 g vízzel. A másik főzőpohárba is kivettünk 250 g oldatot, s ebbe 40 g sót tettünk. Hány tömeg %-osak lettek az új oldatok?

**összesen: 50 pont**