



A feladatokat írta:  
Harkai Jánosné  
Szeged  
Lektorálta:  
Kovács Lászlóné  
Szolnok

Kódszám:

.....  
2017. február 25.

**Curie Kémia Emléksverseny 2016/2017.  
TERÜLETI DÖNTŐ  
7. évfolyam**

Feladat	1.	2.	3.	4.	5.	Összesen	Javította
Pontszám	19	7	2	10	12	50	
Elért pontszám							

**1. feladat**

**19 pont**

Megfejtésként egy energiatípus nevét kapod a csillaggal megjelölt oszlopban.  
Írd le 4 jellemzőjét, s azt, hogy hazánkban melyik fajta található!

		*																					
1.																							
2.																							
3.																							
4.																							
5.																							
6.																							
7.																							
8.																							
9.																							
10.																							
11.																							

- Az élethez nélkülözhetetlen gázelegy.
- Az anyagok csoportjának egyik fajta.
- Az üvegházhatás fokozódását eredményezi.(A kémiai helyesírás szabályának mellőzésével)
- Folyadékelemek szétválasztási módja.
- Energiaváltozás egyik fajta.
- A víz felszínén végbemenő gőzképződés neve.
- A középkor kémiáját nevezik így.
- Vakító lánggal ég, régen a fényképezésnél használták.
- Édes ízű anyag, bomlásakor szén és víz keletkezik.
- A jód esetében is ilyen halmazállapot változás megy végbe.
- E változás folyamán az anyagok oxigénnel lépnek kölcsönhatásba.

Megoldás: .....

Jellemzői: .....

.....

Ezen energiaforrás fajtái: .....

.....

.....

.....

Hazánkban ..... fordul elő.

**2. feladat****7 pont**

Csoportosítsd az alábbi változásokat:

adszorpció, izzás, oldódás, egyesülés, forrás, fotoszintézis, diffúzió

fizikai változás: .....

kémiai változás: .....

**3. feladat****2 pont**

Határozd meg az alábbi fogalmakat!

adszorpció: .....

.....

diffúzió: .....

.....

**4. feladat****10 pont**

Fejezd be az alábbi egyenleteket és csoportosítsd energiaváltozás szempontjából!

Energiaváltozás:

szén + oxigén → ..... .....

vas + kén → ..... .....

cukor → ..... .....

magnézium + oxigén → ..... .....

víz → ..... .....

**5. feladat****12 pont**

Számítsd ki a következő feladatot!

- a) Hány g kálium-kloridot kell feloldanunk és hány gramm vízben, ha  $340 \text{ cm}^3$  38 tömeg %-os oldatot szeretnénk kapni? Az oldat sűrűsége  $1,043 \text{ g/cm}^3$ .
- b) A kapott oldatot összekevertük 460 g 28 tömeg %-os és 230 g 12 tömeg %-os kálium-klorid oldattal. Hány tömeg %-os lett az új oldatunk?