



A feladatokat írta:
Kiss Péter,
Szentés
Lektorálta:
Kovács Lászlóné,
Szolnok

Név:

.....
Iskola:

.....
Beküldési határidő: 2021. január 11.

Curie Kémia Emlékverseny
7. évfolyam II. forduló 2020/2021.

Feladat	1.	2.	3.	4.	Összesen	%	Javította
Pontszám							

1. feladat

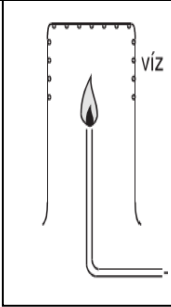
14 pont

Kémiai totó

		1	2	X	tipp
1	Melyik piktogram jelent veszélyt az ózonrétegre?				
2	Melyik foglalkozott orvoslással, gyógyszer kutatással ?	alkímia	jatrokémia	egyik sem	
3	Melyik a méréssel megállapítható tulajdonság?	törekenység	sűrűség	fénység	
4	Melyik jelent határfelületen történő anyagvándorlást?	diffúzió	adszorpció	ozmózis	
5	Melyik anyagra nem jellemző a szublimáció?	jód	víz	szén-dioxid	
6	Mi <u>NEM</u> jellemző a víz elektrolízisére?	endoterm folyamat	bomlás	exoterm folyamat	
7	Melyik a leggyakoribb nemesgáz a levegőben?	hélium	neon	argon	
8	Melyik a „legerősebb” üvegházhatású gáz?	metán	ózon	szén-dioxid	
9	Melyik a tökéletes égés terméke?	szén-monoxid	szén-dioxid	korom	
10	Melyik lehet káros hatással a környezetre?	fosszilis energiaforrás	megújuló energiaforrás	mindkettő	
11	Melyik anyag fejlődik vízbontókészülék negatív pólusán?	hidrogén	oxigén	mindkettő	
12	Forrón telített oldat hirtelen hűtésekor az oldat először...	telítetlen lesz	telített lesz	túltelített lesz	
13	Melyik paraméterek igazak egy lúgos oldatra?	pH < 7 piros lakmusz	pH < 7 lila fenolftalein	pH > 7 kék lakmusz	
+1	Milyen Nobel-díjat kapott Marie Curie?	fizikai	kémiai	mindkettő	

2. feladat

9 pont

<p>Mely anyag kimutatása látható a rajzon? (1)</p> <p>Hogyan állítjuk elő ezt az anyagot? (1)</p> <p>Melyek a fizikai tulajdonságai? (3)</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 25%;">színe</td> <td></td> </tr> <tr> <td>halmazállapota</td> <td></td> </tr> <tr> <td>levegőhöz viszonyított sűrűsége</td> <td></td> </tr> </table> <p>Mire használják ezt az anyagot a hétköznapi életben? (1)</p>	színe		halmazállapota		levegőhöz viszonyított sűrűsége			<p>Rajzold fel a kimutatási folyamat energiaábráját! (1)</p> <p>E</p> <p style="text-align: center;">↑</p> <p style="text-align: right;">t</p> <p>Jellemezd a rajzon látható folyamatot! (2p)</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 50%;">anyagok száma szerint</td> <td style="width: 50%;">energiaváltozás szerint</td> </tr> <tr> <td style="height: 30px;"></td> <td></td> </tr> </table>	anyagok száma szerint	energiaváltozás szerint		
színe												
halmazállapota												
levegőhöz viszonyított sűrűsége												
anyagok száma szerint	energiaváltozás szerint											

3. feladat

11 pont

Csoportosítsd a következő anyagokat a betűjelük segítségével!

a, magnézium **b**, levegő **c**, desztillált víz **d**, oxigén
e, magnézium-oxid **f**, durranógáz **g**, csapvíz **h**, jód

A			
elemek		B	C
fém	nemfém		

Nevezd meg a táblázatban nagybetűvel jelölt anyagcsoportokat! (3)

A,

B,

C,

4. feladat

6 pont

Hány gramm oldott anyag van 1,15 g/cm³ sűrűségű, 500 cm³ 20 m/m %-os konyhasó-oldatban? (6)
adatok (1), oldat tömegének kiszámítása és annak eredménye (1), oldott anyag számításának megoldóképlet vagy aránypár (1), oldott anyag mennyiségének kiszámítása (1), eredmény (1), szöveges válasz (1)