



A feladatokat írta:
Bodó Jánosné,
Pécs
Lektorálta:
Kovács Lászlóné,
Szolnok

Név:

.....
Iskola:

.....
Beküldési határidő: 2024. december 16.

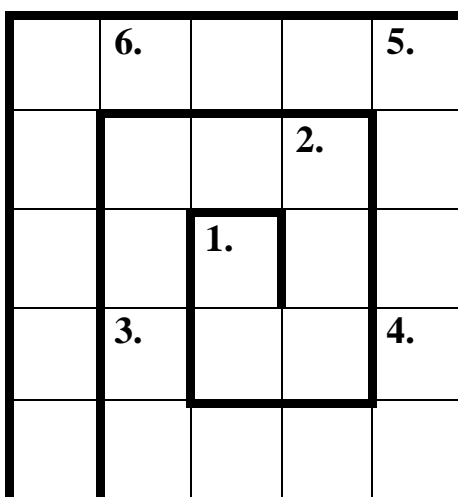
Curie Kémia Emlékverseny 7. évfolyam II. forduló 2024/2025.

Feladat	1.	2.	3.	4.	5.	Összesen	%	Javította
Pontszám								

1. feladat

6 pont

Töltsd ki a következő szavakból álló csigát úgy, hogy az előző szó utolsó betűje egyben a következő szó első betűje is!



1. A tengervíz is ilyen elegy.
2. Szóösszetételekben azt jelenti ez a szócska: hő
3. A levegő alkotórésze, az élethez nélkülözhetetlen elem.
4. Ezer-milliomod rész.
5. A vízzel nem elegyedő, a víz felszínén úszó folyadék.
6. Lila színű, gáz halmazállapotú elem.

2. feladat

8 pont

Párosítsd az összetartozó fogalmakat! Írd be a pontozott vonalakra azok betűjelét!

- a) Foszfor
- b) Durranógáz
- c) Arany
- d) Egyesülés

- e) Atom
- f) Szódabikarbóna
- g) Bepárlás
- h) Hélium

- A) Kémiai folyamat
- B) Nemesfém
- C) Vegyület
- D) Kémiai részecske
- E) Nemesfém elem
- F) Nemesgáz
- G) Gázelegy
- H) Fizikai folyamat

3. feladat**8 pont**

Igazak, vagy hamisak a következő megállapítások? Húzd alá a megfelelő szót!

- a) Fémes elemből sokkal több van, mint nemfémes elemből. IGAZ – HAMIS
- b) A halmazállapotváltozások között van kémiai folyamat is. IGAZ – HAMIS
- c) A kémcsőfogó készülhet műanyagból is. IGAZ – HAMIS
- d) A lemerült akkumulátorok veszélyes hulladékok. IGAZ – HAMIS
- e) A pálinkafőzés egy desztillációs folyamat. IGAZ – HAMIS
- f) A mészkő jól oldódik vízben. IGAZ – HAMIS
- g) A jód szublimációja endoterm folyamat. IGAZ – HAMIS
- h) A szárazjég tulajdonképpen fagyott víz. IGAZ – HAMIS

4. feladat**10 pont**

Az elemeket jellegzetes adataik alapján fel tudjuk ismerni. Ennek alapján töltsd ki a következő táblázat hiányzó adatait!

A lehetséges elemek: szén (grafit), kén (rombos), arany, hélium, higany

Az elem vegyjele	Az elem sűrűsége (g/cm ³)	Az elem olvadáspontja (°C)
	19,3	
	13,6	
		119
		4100
	0,163 g/dm ³ (standard körülmények között)	

5. feladat

8 pont

Van 150 g sóoldatunk, amelyben 30 g oldott só van. Kiveszünk belőle 50 gramm oldatot, és annyi vizet adunk hozzá, hogy az oldat tömege 200 g legyen.

Hány m/m %-os lesz ez a hígított oldat?

Hány grammot kell kivenni ebből a hígított oldatból, hogy 100 g 1 m/m %-os oldatot készíthessünk belőle?