

XXXVII. KÁRPÁT-MEDENCEI
HEVESY GYÖRGY KÉMIAVERSENY DÖNTŐJÉNEK
PROGRAMJA
2026. MÁJUS 29 – 30 – 31.
(péntek – szombat – vasárnap)

MÁJUS 29. PÉNTEK

13:00–15:00 Érkezés a szálláshelyre, regisztráció

regisztráció: EKKE Kémia Tanszék, Eger, Leányka u. 4-8. „C” épület

1. Szállások: Gárdonyi Géza Ciszterci Gimnázium és Kollégium
Címe: 3300, Eger, Széchenyi u. 17.
2. Érseki Szent József Kollégium
Cím:3300, Eger, Foglár György utca 1.

15:00 Megnyitó ünnepség

Eszterházy Károly Katolikus Egyetem „C” épület (Eger, Leányka u. 4-8.)

Dr. Pajtókné Dr. Tari Ilona, az Eszterházy Károly Katolikus Egyetem rektora

Prof. Dr. Hórvölgyi Zoltán egyetemi tanár, BME, az MTT Kémiai Szakosztály elnöke, országos versenyfelelős

Prof. Dr. Jedlovsky Pál egyetemi tanár, intézetvezető
(EKKE, Kémiai és Fizikai Intézet)

15:30 Előadások:

Dr. Tegze Borbála, egyetemi adjunktus

(Budapesti Műszaki és Gazdaságtudományi Egyetem, Fizikai Kémia és Anyagtudományi Tanszék):

Fénymoduláló kolloidrezecskék

Villányi Attila, vezető tanár

(ELTE Apáczai Csere János Gyakorló Gimnázium)

Nemzetközi Junior Természettudományi Olimpia – IJSO

16:10 Szünet, uzsonna

16:30 Dr. Murányi Zoltán, főiskolai tanár (EKKE Csillagvizsgáló és Tudományos

Élményközpont, EKKE Kémia Tanszék) és **Zoller Gábor** mesterpedagógus:

Kedvenc kísérleteink – kísérleti bemutató

18:00 Vacsora a Leányka Bisztróban (EKKE C épület, Eger, Leányka u. 4.)

19:30 Technikai megbeszélés a szervezőknek, a tanároknak és a zsűritagoknak
a szálláshelyen Érseki Szent József Kollégium

Cím:3300, Eger, Foglár György utca 1.

MÁJUS 30. SZOMBAT

6:30 Ébresztő

6:45-től Reggeli az Érseki Szent József Kollégium éttermében

7:20 Séta a verseny helyszínére (Eszterházy Károly Katolikus Egyetem Eger, Leányka u. 4-8. „D” épület)

8:00–10:00 Az írásbeli feladatok megoldása: 7. és 8. osztály

EKKE Kémia Tanszék (Eger, Leányka u. 4-8. D /117 és D/231 termek)

10:30–12:00 Gyakorlati forduló: 7. osztály

10:15– 13:30 Szóbeli forduló: 8. osztály

11:30–14:30 Ebéd a Leányka Bisztróban

(EKKE C épület, Eger, Leányka u. 4.)

14:30–16:00 Gyakorlati forduló: 8. osztály

13:00–16:15 Szóbeli forduló: 7. osztály

14:30–15:30 Az írásbeli dolgozatok megtekintése: a felkészítők megnézhetik tanulóik írásbeli dolgozatát, javítását ellenőrizhetik

16:30 Eredmények értékelése (a zsűri zártkörű tanácskozása)

18:00-19:30 Vacsora Érseki Szent József Kollégium

Cím:3300, Eger, Foglár György utca 1.

MÁJUS 31. VASÁRNAP

7:00 Ébresztő

8:00 Reggeli Érseki Szent József Kollégium éttermében

8:45 Séta az eredményhirdetés helyszínére: Eszterházy Károly Katolikus Egyetem Líceum épülete, Díszterem (Eger, Eszterházy tér 1.)

9:30 Ünnepélyes eredményhirdetés, díjkiosztás

11:00-tól Úti csomag átvétele, hazautazás

Helyszín: Eszterházy Károly Katolikus Egyetem, Természettudományi Kar C és D épületei. 3300 Eger, Leányka u. 4–8.

Szállás: Szállások: Gárdonyi Géza Ciszterci Gimnázium és Kollégium

Címe: 3300, Eger, Széchenyi u. 17.

Érseki Szent József Kollégium

Cím: 3300, Eger, Foglár György utca 1.

Megközelítés: A vasútállomástól a 12-es busz, és a 4. megállóban kell leszállni.

A buszpályaudvartól 12-es 5-ös, buszokkal egy megálló, a Dobó Gimnázium megállóig (Főposta) és onnan a nyilakkal jelölt útvonalon gyalog.

A KÁRPÁT-MEDENCEI DÖNTŐ ISMERETANYAGA

7. évfolyamos tanulók részére:

- A legfontosabb anyagok (levegő, víz, hidrogén, oxigén, szén-dioxid) tulajdonságai
- Anyagcsoportok (elem, vegyület, keverék, oldat)
- Oldás, oldatok, tömeg %-os összetétel, elválasztási műveletek
- Atomszerkezet, periódusos rendszer
- Néhány elem és vegyület képlete és köznapi tulajdonságai (hidrogén, oxigén, nitrogén, klór, víz, szén-dioxid, szén-monoxid, ammónia)
- Ionok és ionvegyületek
- Savak, bázisok, sók, kémhatás
- Kémiai reakciók, kémiai számítások

8. évfolyamos tanulók részére (a 7. évfolyam és a vármegyei fordulónál felül):

- Vízkeménység és vízlágyítás. Műtrágyák
- A fémek redukáló sora
- Szervetlen kémia (bővítés):
 - A hidrogén-peroxid
 - A foszforsav sói (pl. trisó, foszforit, szuperfoszfát)
 - A salétromsav tulajdonságai. A salétromsav sói (pl. chilei salétrom)
 - Az alkálifémek és alkáliföldfémek
 - A vas és az alumínium (és ipari előállításuk)
 - A réz, az ezüst és az arany. A réz-szulfát
- Szerves kémia:
 - szénhidrátok: szőlőcukor, gyümölcscukor, tejcukor, répacukor, keményítő, cellulóz
 - szappanok
 - fehérjék, zsírok, olajok, alkoholok (metil- és etil-alkohol, glikol), szerves savak

A fentiekben kívül leírás alapján bármilyen anyag tulajdonságainak, kémiai reakciónak értelmezése (egyszerű egyenletek írása is)

A döntő fordulói:

írásbeli (120 perc; 100 pt.); laborgyakorlat (60 perc, 25 pt.); szóbeli (5 perc + felkészülés, 25 pt.)

FONTOS!

Kérjük, hogy a tanulók szíveskedjenek **ünnepelő ruhát** magukkal hozni a megnyitóra és az ünnepélyes eredményhirdetésre, valamint **számológépet, fehér köpenyt** a laboratóriumi gyakorlati fordulóra, **védőszemüveget és vegyszerkanalat, továbbá másodperces időmérésre alkalmas eszközt** (pl. karóra, stopper, stb.).

Eredményes versenyzést, élményekben gazdag

Kárpát-medencei döntőt kívánunk Valamennyiüknek, és szeretettel várjuk Önöket!

Prof. Dr. Hórvölgyi Zoltán s.k.
egyetemi tanár,
az MTT Kémiai Szakosztály elnöke

Dr. Tardy János s.k.
c. egyetemi tanár,
az MTT ügyvezető elnöke