

MAGYAR TERMÉSZETTUDOMÁNYI TÁRSULAT

VERSENYFELHÍVÁSA

HEVESY GYÖRGY ORSZÁGOS KÉMIA VERSENY

2010/2011-ES TANÉV

Hevesy György Országos Kémia Verseny 2010/2011. tanévre

A versenyt a Magyar Természettudományi Társulat, TIT Bugát Pál Egyesülete - Eger, Eszterházy Károly Főiskola - Eger, Polgármesteri Hivatal – Eger, a Nemzeti Kutatási és Technológiai Hivatal, Paksi Atomerőmű Zrt., Magyar Villamos Művek Zrt., Magyar Villamos Energia Ipari Átviteli Rendszerirányító Zrt., a Magyar Tudományos Akadémia, a Gazdasági és Közlekedési Minisztérium, TEVA Magyarország Zrt., a Környezetvédelmi és Vízügyi Minisztérium, a Magyar Szabadalmi Hivatal, Nemzeti Civil Alapprogram az Oktatási és Kulturális Minisztérium, az Iparfejlesztési Közalapítvány, Szülőföld Alap Iroda, Budapest Főváros Önkormányzata, a Radioaktív Hulladékkezelő Közhasznú Társaság, a Richter Gedeon Nyrt., a Servier Kutató Intézet Zrt., Chinoin Gyógyszer- és Vegyészeti Termékek Gyára Zrt., EGIS Gyógyszergyár Nyrt., a TIT Szövetség és tag egyesületei, a megyei pedagógiai intézetek, a Fazekas Mihály Fővárosi Gyakorló Általános Iskola és Gimnázium, a megyei/fővárosi kémiai szakértők közreműködésével és támogatásával hirdetjük meg.

A versenyen a 7. és 8. évfolyam tanulói (13 és 14 éves korosztály) vehetnek részt.

A verseny teljes ismeretanyaga

A 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, széndioxid, sósav, ammónia.)
- Ionok és ionvegyületek.
- Savak, bázisok, sók, kémhatás.
- Kémiai reakciók, kémiai számítások.

A 8. évfolyamos tanulók részére:

- Redoxi és sav-bázis reakciók.
- Nemfém elemek és vegyületeik.
- Fém elemek és vegyületeik.
- Energiaforrások, tápanyagok, műanyagok.

Minden évben bemutatjuk a kémiatörténet kiemelkedő alakjainak munkásságát a Hevesy György Országos Kémiai Versenyen.

A verseny fordulói

I. Házi döntő (2011. január 3. – február 15.)

Az iskolákban a szaktanárok a 7. évfolyamos és külön 8. évfolyamos tanulóknak szervezik meg az első fordulót. A megyékben a TIT Szervezetek, vagy a megyei pedagógiai intézetek versenyfelelőseivel kell felvenni a kapcsolatot. A fővárosban a házi döntőt és megyei döntőt a Fazekas Mihály Fővárosi Gyakorló Általános Iskola és Gimnázium (1082 Budapest, Horváth Mihály tér 8., Tel: 210-1030, Fax: 210-0745) koordinálja.

A megyékben/fővárosban az elért eredmények alapján évfolyamonként 80-100 tanuló küldhető a megyei fordulóra. A bejutott 7. és 8. évfolyamos tanulók létszámát a megyei TIT Szervezetek, vagy a megyei Pedagógiai Intézetek, a fővárosban a Fazekas Mihály Fővárosi Gyakorló Iskola juttatják el ajánlott küldeményben az alábbi címre: a Magyar Természettudományi Társulat dr. Bezerédy Edit ügyvezető igazgató (levélcím: 1088 Budapest, Bródy Sándor u. 16., telefon/fax:06-1-338-4593).

Beküldési határidő: 2011. február 22.

II. Megyei/fővárosi döntő 2011. március 26. (szombat)

A versenyző a megyei és az országos fordulón, ha nem jelenik meg a megadott időpontban (nap, óra) akkor a versenybizottság a versenyzőt kizárja a versenyből! A versenyző kizárólag abban a megyében versenyezhet, ahol iskolába jár.

Megyei 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, széndioxid, sósav, ammónia)
- Ionok és ionvegyületek.

8. évfolyamos tanulók részére:

- Redoxi és sav-bázis reakciók
- Nem fém elemek és vegyületek

A versenyzők a Magyar Természettudományi Társulat által összeállított központi feladatlapot kapnak külön a 7. évfolyamon és külön a 8. évfolyamon.

A megyei döntőbe a benevezési díj 2.500,- Ft/fő. A részvételi díjat a megyei TIT Szervezetekhez és Pedagógiai Intézetekhez, Budapesten a Fazekas Mihály Fővárosi Gyakorló Iskolához fizetik be.

A dolgozatokat központi javítókulcs alapján az előző évekhez hasonlóan a helyi versenybizottság értékeli.

FIGYELEM! A helyszínen kijávitott és értékelt dolgozatok rangsorolása, helyezése kihirdethető, de ez nem jelenti azt, hogy a versenyző automatikusan tovább jut az országos döntőbe. Az alábbiak szerint szíveskedjenek megküldeni a dolgozatokat:

- megyénként/fővárosból és évfolyamonként az összes 80 pont feletti dolgozatokat szíveskedjenek felküldeni,
- ha a megyében nem érik el a 80 pontot, akkor megyénként/fővárosból, évfolyamonként, a 8-10 legjobb dolgozatot szíveskedjenek megküldeni
- ha a megyénként/fővárosból és évfolyamonként néhány 80 pont feletti dolgozat van, akkor 10 darabra egészítsék ki a 80 pont alatti legjobb dolgozatokkal,
- a beérkezett dolgozatokat a társulat versenybizottsága újrajavítja és ezáltal kerül meghatározásra a továbbjutási rangsor.

A döntőbe évfolyamonként a legjobb 30-32 versenyző jut tovább az országos döntőbe.

A dolgozatokat megyénként/fővárosból évfolyamonként ajánlott küldeményben a következő címre szíveskedjenek küldeni az alábbi címre: a Magyar Természettudományi Társulat Dr. Bezerédy Edit ügyvezető igazgató (levélcím: 1088 Budapest, Bródy Sándor u. 16. Telefon/fax: 06-1-338-4593).

Beküldési határidő: 2011. március 30.

III. Országos döntő 2011. május 20-21-22. (péntek-szombat-vasárnap)

Helye: Eszterházy Károly Főiskola - Eger

A döntő fordulói: írásbeli, laborgyakorlat, szóbeli

A döntő háromfordulós (7. – 8. osztály)

Az országos döntő teljes ismeretanyaga

A 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, széndioxid, sósav, ammónia).
- Ionok és ionvegyületek.
- Savak, bázisok, sók, kémhatás.
- Kémiai reakciók, kémiai számítások.

A 8. évfolyamos tanulók részére:

- Redoxi és sav-bázis reakciók.
- Nemfém elemek és vegyületeik.
- Fém elemek és vegyületeik.
- Energiaforrások, tápanyagok, műanyagok.

Felvilágosítást adnak:

Az országos tanulmányi verseny egyes fordulójáról és a verseny részletes programjáról a Magyar Természettudományi Társulatnál dr. Bezerédy Edit ügyvezető igazgatótól (1088 Budapest, Bródy Sándor u. 16., telefon/fax: 06-1-338-4593, www.mtte.hu) lehet érdeklődni, továbbá a megyei TIT Szervezeteknél és a megyei Pedagógiai Intézeteknél.

Budapesten a kerületi és megyei fordulókról

Fazekas Mihály Fővárosi Gyakorló Általános Iskola és Gimnázium (1088 Budapest, Horváth Mihály tér 8., telefon: 210-10-30, fax:210-07-45)

Versenyfelelőse: Albert Attila e-mail cím: albert@fazekas.hu