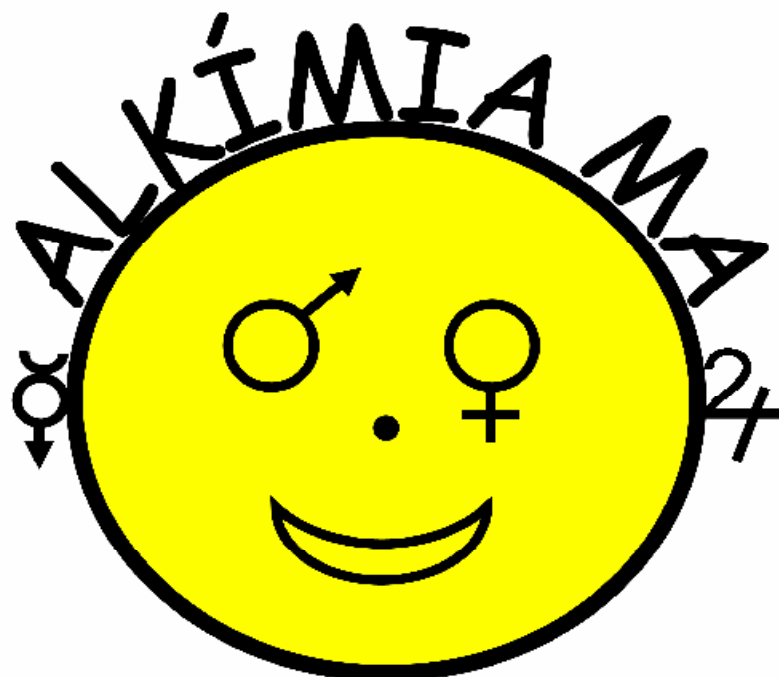


ALKÍMIA MA

Az anyagról mai szemmel, a régiek
megszállottságával



ELTE Kémiai Intézet



Kvíz az előző előadáshoz



1. Mi az uránszurokérc?

- A) Urán(IV) és U(VI) vegyes oxidja U_3O_8 összegképlettel. B) Urándioxid.
C) Urándioxid és urántrioxid véletlenszerű keveréke. D) Urán és szurok keveréke.

2. Körülbelül mekkora a természetes urán ^{235}U -tartalma?

- A) 0,0002% B) 0,7% C) 15% D) 87%

3. Milyen halmazállapotú vegyületében dúsítják az uránt?

- A) Gáz. B) Folyadék. C) Szilárd. D) Bármelyikben lehetséges.

4. Hogy hasadnak az urán- és tóriummagok?

- A) Mindig szigorúan két egyenlő tömegű magra.
B) Csak az urán hasad egyenlő tömegű részekre.
C) Csak a tórium hasad egyenlő tömegű részekre.
D) Minden maghasadáskor egy könnyebb és egy nehezebb atommag keletkezik.

5. Mit kell tenni az atomerőmű kiégett fűtőanyagával?

- A) Semmi különösezt, egyszerű fémhulladék.
B) Kinyerni az összes hasznos anyagot, a maradékot pedig eltemetni.
C) Annyira veszélyes, hogy azonnal el kell temetni.
D) Kerámiatárgyak színezésére használni.

Programajánlatok

február 20. 16:00 ELTE Kémiai Intézet 065-ös terem
Észbontogató Róka András: Atomi építészet
(www.chem.elte.hu/pr)

február 26. 17:00 ELTE Eötvös terem
Atomoktól a csillagokig
Kiss Ádám: Az energiaellátás és az atomenergia
(www.atomcsill.elte.hu)

február 27. 16:00 ELTE Kémiai Intézet 065-ös terem
Észontó Róka András: Igény és fedezet
(www.chem.elte.hu/pr)

március 5. 17:00 ELTE Eötvös terem *Alkímia ma*
Magyarfalvi Gábor: Ki rakja rendbe az atomokat?
Érdekességek a kristályok kémiájából
(www.chem.elte.hu/pr)
Utána látogatás az ásványtárba.

Honlapajánlat: Magyar Kémikusok Lapja
<http://www.mkl.mke.org.hu>



Hírek

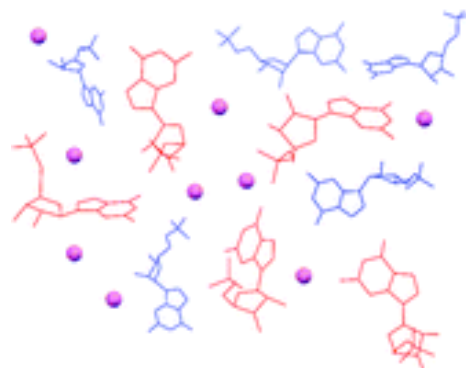
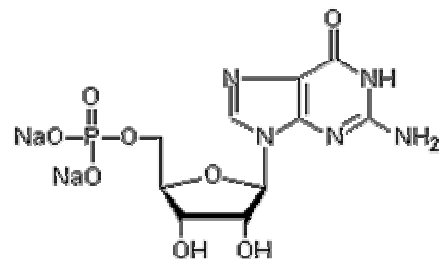
J|A|C|S
COMMUNICATIONS

Helical Structure of Disodium 5'-Guanosine Monophosphate Self-Assembly in Neutral Solution

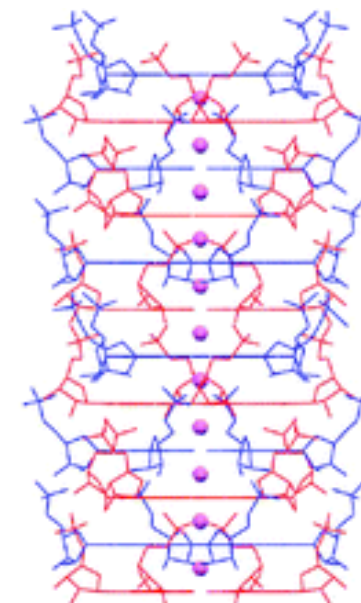
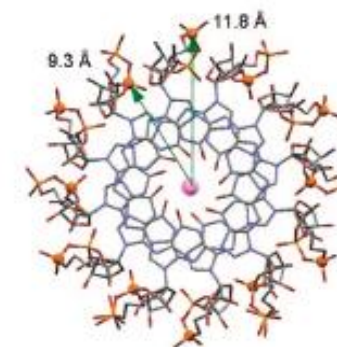
Gang Wu* and Irene C. M. Kwan

Department of Chemistry, Queen's University, 90 Bader Lane, Kingston, Ontario, Canada K7L 3N6

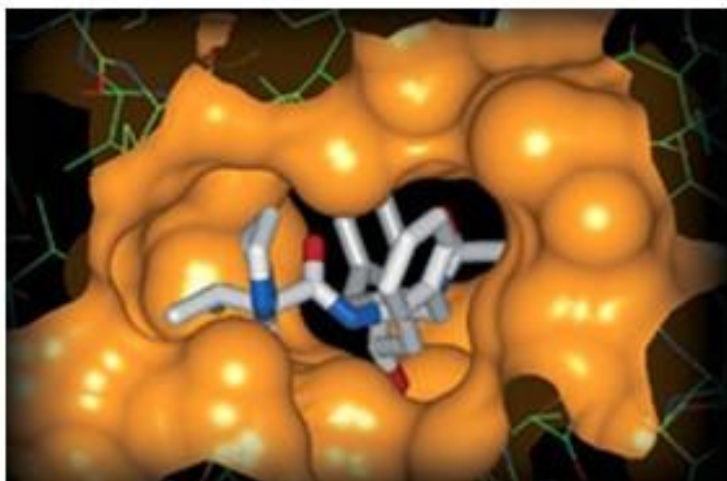
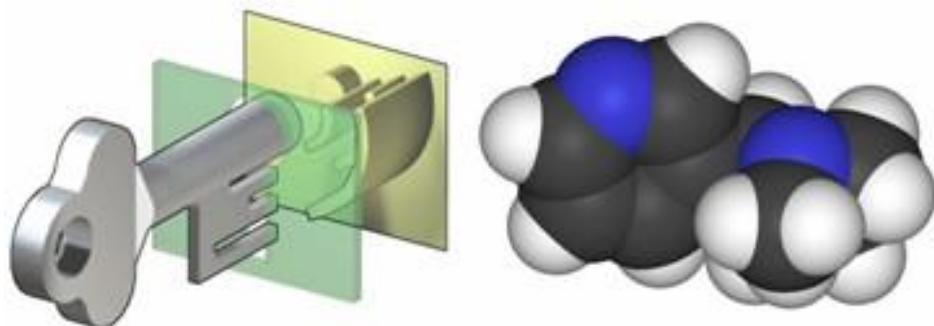
Received November 26, 2008; E-mail: gang.wu@chem.queensu.ca



önszerveződés



2009. február 19.



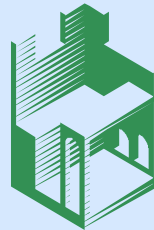
Varga Szilárd:
A Bolyai Szakkollégium

Perczel András:
Molekuláris építkezés:
Lego elemek és
harmonikus
kapcsolataik


Látványos kémiai
kísérletek
(Kóczán György)

ELTE Bolyai Kollégium

Varga Szilárd



Budapest, 2009. február 19.



„Annak érdekében, hogy a magyar természettudományos képzésnek olyan tudományos műhelye jöjjön létre, amelyben a legkiválóbb hallgatókat felkészítik a huszonegyedik század tudományos feladataira, a nemzetközi tudományos közéletben és versenyben magas szinten történő helytállásra,

az Eötvös Loránd Tudományegyetem
Tanácsa

Bolyai Kollégiumot

hoz létre. Működjön a kollégium a természettudomány hasznára, és az Eötvös Loránd Tudományegyetem dicsőségére.

Budapest, 1992. szeptember 7.

Vékás Lajos s. k.

Kollégiumi Tagság

- Belső tag
- Külső tag
- Belső – 60
- Külső – 30
- **Biológia**
- **Fizika**
- **Földtudomány**
- **Matematika-Informatika**
- **Kémia**

Elhelyezkedés



Bolyai Kollégium

- Kollégium
- Estek
- Szeminárium
- Nyelvtanulás
- Bolyai Konferencia
- Könyvtár
- Közösség
- Filmklub
- Kirándulás
- BELZeBuB
- Diavetítések
- VIZIT
- Bödönke
- Edzőterem

Kollégiumi Estek

Csütörtök – 18:00

„Nagyon nagy öröm volt számomra, hogy a tudomány iránt érzett lelkesedésemet ezzel a világosfejű, tisztaszívű csapattal – barátaimmal – egy jó beszélgetés keretében megoszthattam”

Csermely Péter

Sólyom László, Göncz Árpád,
Kornai János, Erdő Péter,
Habsburg Ottó, Hiller István,
Lovász László, Hámori József,
Freund Tamás, Ormos Mária,
Roska Tamás, Zacher Gábor



Szeminárium – Nyelvtanulás

Szerda – 18:30 – 059-es terem



Szemináriumvezető:

Fogarasi Géza

Eötvös Collegium



Bolyai Konferencia

2009. március 14.



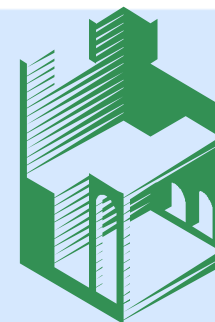
Rendezvények



Információk

<http://www.bolyai.elte.hu>

Köszönöm a figyelmet!



Kvíz az előző előadáshoz



1. Mi az uránszurokérc?

- A) Urán(IV) és U(VI) vegyes oxidja U_3O_8 összegképlettel.** B) Urándioxid.
C) Urándioxid és urántrioxid véletlenszerű keveréke. D) Urán és szurok keveréke.

2. Körülbelül mekkora a természetes urán ^{235}U -tartalma?

- A) 0,0002% **B) 0,7%** C) 15% D) 87%

3. Milyen halmazállapotú vegyületében dúsítják az uránt?

- A) Gáz.** B) Folyadék. C) Szilárd. D) Bármelyikben lehetséges.

4. Hogy hasadnak az urán- és tóriummagok?

- A) Mindig szigorúan két egyenlő tömegű magra.
B) Csak az urán hasad egyenlő tömegű részekre.
C) Csak a tórium hasad egyenlő tömegű részekre.
D) Minden maghasadáskor egy könnyebb és egy nehezebb atommag keletkezik.

5. Mit kell tenni az atomerőmű kiégett fűtőanyagával?

- A) Semmi különösezt, egyszerű fémhulladék.
B) Kinyerni az összes hasznos anyagot, a maradékot pedig eltemetni.
C) Annyira veszélyes, hogy azonnal el kell temetni.
D) Kerámiatárgyak színezésére használni.