

6. A kőolajipar fontos művelete: hosszú szénláncú alkánok hőközléssel előidézett láncttöredezése. Angolul: *cracking*.
7. Domború lensét tartalmazó optikai eszköz apró tárgyak nagyítására.
8. Elegyek komponenseinek a szétválasztására alkalmas, az eltérő adszorpción alapuló berendezés. Ismeretes például gáz-, folyadék-, gél-, papír- vagy vékonyréteg-....
9. Vannak olyan szilárd anyagok, amelyek szerkezete szabályosan ismétlődő részekből (ún. elemi cellákból) áll; az ilyen térbeli szerkezet neve.
10. Az óriásmolekulák másik neve természetes és mesterséges polimerek esetén.

A K és R egymás utáni mássalhangzók az előző oldal megfejtéseinél minden szóban előfordultak, mint ahogyan a KRENNERIT, KRIZOTIL és KRIOLIT ásványnevekben is. A következőkben ezzel a három ásvánnyal kapcsolatban olvashatók állítások. Az **A**, **B**, **C**, **D** vagy **E** betűk valamelyikét írd a megfelelő mondat előtti üres cellába!

- A** krennerit; AuTe_2
B krizotil (fehér azbeszt); $\text{Mg}_3\text{Si}_2\text{O}_5(\text{OH})_4$
C kriolit (grönlandi pát); Na_3AlF_6
D mindhárom
E egyik sem

	Tartalmaz félfém besorolású elemet.
	Az ásványt alkotó atomok fele oxigén.
	Alkotóelemeinek tömegaránya 200:259.
	0,1 MPa nyomáson, 298 K hőmérsékleten olvadékok állapotú.
	Elem.

A következő kérdések a **Kr** vegyjelű elemre, azaz a kriptonra vonatkoznak. Minden kérdés után karikázd be az egyetlen helyes választ!

Milyen a halmazállapota szobahőmérsékleten?

- A) Szilárd. B) Folyékony. C) Gáz. D) Plazma.

Milyen rácsban kristályosodik, ha megszilárdul?

- A) Semmilyenben. B) Molekularács. C) Atomrács. D) Fémrács.

Mi a vegyérték-elektronhéjának a szerkezete?

- A) $3s^23p^63d^{10}$ B) $4s^24p^64d^{10}$ C) $3s^23p^6$ D) $4s^24p^6$

Mennyi lehet az olvadáspontja?

- A) -292 °C B) -157 °C C) 4 °C . D) 273 °C

Mennyi lehet a leggyakoribb izotópjának a tömegszáma?

- A) 36 B) 84 C) 120 D) 238

55. Irinyi János Országos Középiskolai Kémiaverseny, 2023. február 23.

