

Pokyny k vypracování testu:

Vytvoření tohoto testu je spolufinancováno z Evropského sociálního fondu a státního rozpočtu České republiky.

Byl vytvořen za podpory projektu OP VK CZ.1.07/2.2.00/28.0302 Inovace studijních programů AF a ZF MENDELU směřující k vytvoření mezioborové integrace



INVESTICE DO ROZOVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

K testu si připravte kalkulačku, papír a tužku.

Způsob vyhodnocení: Při vyhodnocení budou započteny jen správné odpovědi.

1. Radikály vznikají:
Vyberte jen jednu z následujících možných odpovědí.
 koligací
 heterolyzou
 koordinací
 homolyzou
 1 b.
2. Energie uvolněná při vzniku vazby se nazývá:
Vyberte jen jednu z následujících možných odpovědí.
 disociační
 elektronegativita
 vazebná
 ionizační
 1 b.
3. Jaké je pH roztoku kyseliny sírové o koncentraci 0,04 mol l⁻¹?
Vyberte jen jednu z následujících možných odpovědí.
 1,10
 1,39
 3,60
 -1,39
 1 b.
4. Která z uvedených veličin **necharakterizuje** stav plynu?
Vyberte jen jednu z následujících možných odpovědí.
 tlak
 objem
 hmotnost
 1 b.
5. Vyberte jen jednu:
 D-galacitol
 D-galaktonová kyselina
 D-galaktarová kyselina
 D-galakturonová kyselina
 1 b.
6. Stavební jednotkou terpenů je:
Vyberte jen jednu z následujících možných odpovědí.
 isopropanol
 styren
 isopren
 buta-1,3-dien
 1 b.
7. Reakcí 2-brompropanu s vodou vzniká:
Vyberte jen jednu z následujících možných odpovědí.
 propan-2-ol
 propanová kyselina
 propan
 propan-2-al
 1 b.
8. Při eliminaci reakci 2-methylcyklopentan-1-olu s kyselinou sírovou vzniká:
Vyberte jen jednu z následujících možných odpovědí.
 cyklopentan
 1-methylcyklopent-1-en
 3-methylcyklopent-1-en
 2-methylcyklopent-1-en
 1 b.

Tlačítkem "Odeslat test" odevzdáte tento elektronický test a budete informováni o své úspěšnosti.

[Odeslat test](#)

- [Zpět na seznam testů](#)
- [Zpět na přehled předmětů](#)
- [Zpět na osobní administrativu](#)