



Š i f r a k a n d i d a t a :

**Državni izpitni center**



M 2 1 2 4 3 1 2 1

JESENSKI IZPITNI ROK

# K E M I J A

≡ Izpitna pola 1 ≡

**Sobota, 28. avgust 2021 / 90 minut**

*Dovoljeno gradivo in pripomočki:*

*Kandidat prinese nalivno pero ali kemični svinčnik, svinčnik HB ali B, radirko, šilček in računalo.*

*Kandidat dobi list za odgovore. Priloga s periodnim sistemom je na perforiranem listu, ki ga kandidat pazljivo iztrga.*

**SPLOŠNA MATURA**

## NAVODILA KANDIDATU

**Pazljivo preberite ta navodila.**

**Ne odpirajte izpitne pole in ne začenjajte reševati nalog, dokler vam nadzorni učitelj tega ne dovoli.**

Prilepite kodo oziroma vpišite svojo šifro (v okvirček desno zgoraj na tej strani in na list za odgovore).

Izpitna pola vsebuje 35 nalog izbirnega tipa. Vsak pravilen odgovor je vreden 1 točko. Pri reševanju uporabite relativne atomske mase elementov iz periodnega sistema v prilogi.

Rešitve pišite z nalivnim peresom ali s kemičnim svinčnikom **v izpitno polo** tako, da obkrožite črko pred pravilnim odgovorom. Sproti izpolnite še **list za odgovore**. Vsaka naloga ima samo **en** pravilen odgovor. Naloge, pri katerih bo izbranih več odgovorov, in nejasni popravki bodo ocenjeni z 0 točkami.

Zaupajte vase in v svoje zmožnosti. Želimo vam veliko uspeha.

*Ta pola ima 16 strani, od tega 4 prazne.*

















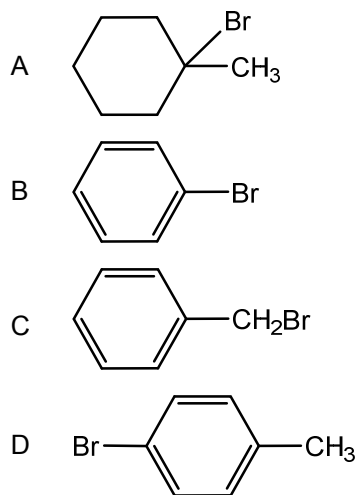




25. Katera od navedenih spojin ima najnižje vrelišče?

- A Heksan.
- B 2-metilpentan.
- C 3-metilpentan.
- D 2,2-dimetilbutan.

26. Katera spojina nastane pri reakciji metilbenzena z bromom v prisotnosti svetlobe?



27. Katera od navedenih trditev velja za 2-bromopentan?

- A Pridobivamo ga z adicijo broma na pent-1-en.
- B 2-bromopentan ima manjšo gostoto od vode.
- C 2-bromopentan reagira z  $\text{AgNO}_3$  v etanolu počasneje kakor 2-kloropentan.
- D Pri reakciji 2-bromopentana z vodno raztopino  $\text{NaOH}$  nastane pentan-2-ol.

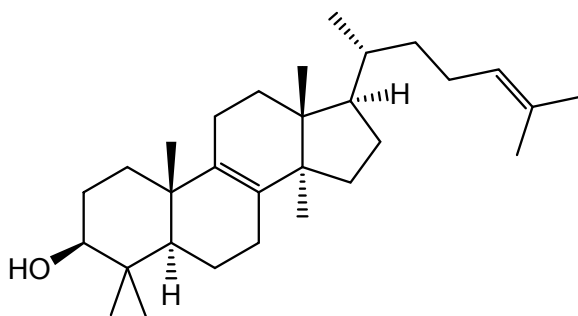
28. Katera od navedenih spojin ima najnižje vrelišče?

- A Butan-1,4-diol.
- B Dietil eter.
- C Butan-2-on.
- D Butanal.





33. Kaj je prikazana spojina?



- A Vosek.
  - B Maščoba.
  - C Triglicerid.
  - D Steroid.
34. Izberite pravilno razporeditev 0,2 M raztopin amonijaka, benzenamina in etanamina po padajoči vrednosti pH.
- A Amonijak, etanamin, benzenamin.
  - B Benzenamin, amonijak, etanamin.
  - C Etanamin, amonijak, benzenamin.
  - D Etanamin, benzenamin, amonijak.







