**PONAVLJANJE ZA DRUGU PISANU PROVJERU ZNANJA - PRI**

**OSNOVE KEMIJSKOG RAČUNA I BRZINA KEMIJSKE REAKCIJE**

**TEORIJA**

**Zaokruži točne odgovore:**

1. Brzina kemijske reakcije ovisi o:
2. Temperaturi b) boji otopine c) kemijskom priboru

d)prisutnosti katalizatora e) kemijskim metodama f) broju čestica reaktanata

**Ako smatraš da je tvrdnja točna zaokruži TOČNO, a ako smatraš da je netočna zaokruži NETOČNO.**

1. Sve kemijske reakcije odvijaju se istom brzinom. TOČNO NETOČNO
2. Katalizatori se mijenjaju u kemijskim reakcijama. TOČNO NETOČNO

**Dopuni rečenice!**

1. Katalizatore koji ubrzavaju kemijske reakcije u živim bićima nazivamo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

 (enzimi/inhibitori)

1. Ako povisimo temperaturu reakcijske smjese brzina kemijske reakcije će biti \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

 (brža/sporija)

**ZADACI:**

FORMULE:

 $A\_{r}(X)=\frac{m\_{a}(X)}{Da}$ $m\_{a}\left(X\right)=A\_{r}\left(X\right)∙Da$ $M\_{r}\left(XY\right)=\frac{m\_{f }(XY)}{Da}$ $M\_{r}\left(XY\right)= A\_{r}\left(X\right)+A\_{r}(Y)$

$w(A)=\frac{m(A)}{m(smjese)}$ $w\left(element\right)\frac{N∙ A\_{r }(element)}{M\_{r}(kemijski spoj)}$

1. Izračunaj masu atoma kisika.
2. Izračunaj relativnu molekulsku masu kisika.
3. Izračunaj relativnu molekulsku masu ugljikova dioksida.
4. Koliki je maseni udio kisika u magnezijevu oksidu (MgO)?
5. Odredi empirijsku formulu oksida u kojem je maseni udio kisika, w(O), 60 %, a sumpora,

 w(S), 40 %.

 $ N\left(S\right):N(O)=\frac{w(S)}{A\_{r} (S)} : \frac{w(O)}{A\_{r} (O)}$