

1. задатак (теорија)

Унутрашња енергија хладне воде је:

- а) мања од унутрашње енергије топле воде
- б) већа од унутрашње енергије топле воде
- в) иста као унутрашња енергија топле воде

2. задатак (теорија)

Топлота се спонтано преноси са

- а) тела ниже температуре на тело више температуре
- б) тела више температуре на тело ниже температуре
- в) тела на тело без обзира на однос њихових температура

3. задатак (претварање јединица за температуру)

Обавезно приказати поступак претварања јединица

- а) $T=2,7\text{K} \rightarrow t= \text{_____}^{\circ}\text{C}$
- б) $t=-222,4^{\circ}\text{C} \rightarrow T= \text{_____} \text{K}$

4. задатак (количина топлоте)

Одредити масу гвозденог профила за чије је загревање од 22°C до 68°C утрошена количина топлоте $10,58\text{kJ}$. Специфични топлотни капацитет гвожђа је 460 J/kgK .

5. задатак (топлотна равнотежа)

Комад челика масе 1kg загрејан до температуре 840°C спусти се у суд са машинским уљем температуре 20°C . Колика је маса уља ако се успостави температура 80°C ? Специфична топлота челика је 460J/kgK , а машинског уља 2100J/kgK .

Надам се да вас ова провера неће превише