**Recapitulare**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Denumire** | **Simbol** | **Formula** | **Unitatea de măsură** |
| Capacitatea calorică | C |  |  |
| Căldura specifică | c |  |  |
| Căldura latentă de topire |  |  |  |
| Căldura latentă de vaporizare |  |  |  |
| Presiunea | p |  | Pa |
| Presiunea hidrostatică | p | p = | Pa |

**Probleme**

R:

0C

1. I: m = 200 g

t1 =120C

t2 = 16,40C

Q = 338,45 J

C: c =?

R: C = m ∙ c

m = 0,07 kg

C = 0,07 kg ∙ 380

C = 26,6

1. I: m = 70 g

c = 380

C: C = ?

1. I: h = 500 m

R: p =

p = 1000∙10∙500

p = 5000000 Pa

p = 5∙106 Pa

C: p = ?

R:

F = p ∙ S

F = 100∙2 = 200 N

F = 200 N

1. I: p = 100 Pa

S = 2 m2

C: F =?

Temă

1. I: S = 50 cm2

V = 600ml

?