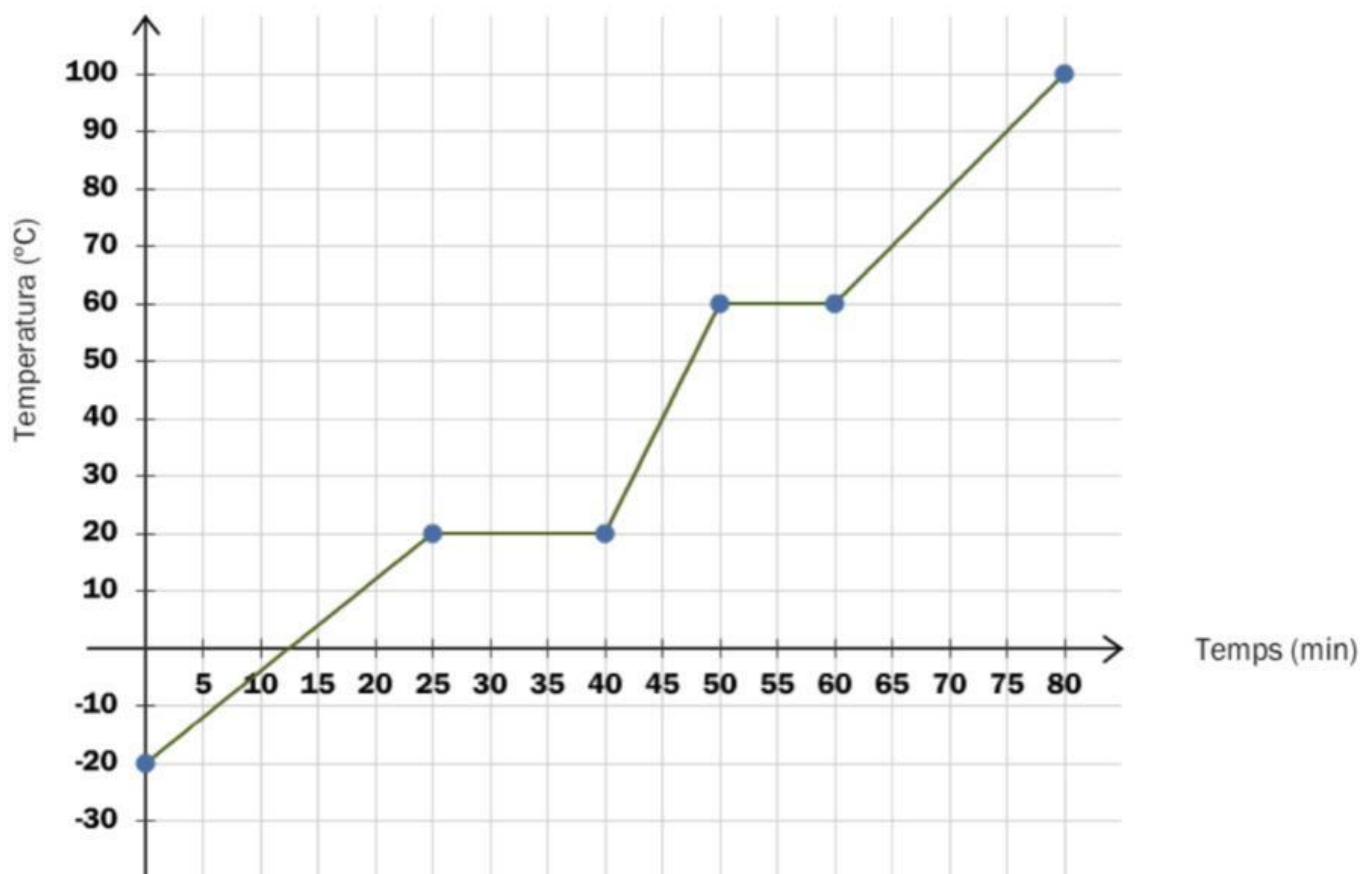




FITXA 15: LES CORBES D'ESCALFAMENT

Escalfem 400 grams d'una substància en el laboratori. Observem els canvis d'estat que han quedat registrats a la gràfica següent:



a. Quins són els punts de fusió i ebullició d'aquesta substància?

Punt de fusió =	°C
Punt d'ebullició =	°C

b. Completa els enunciats següents amb els temps adequats i explica l'experiència des del principi:

- La substància tarda _____ minuts a passar totalment a estat líquid.
- La substància tarda _____ minuts a passar totalment a estat gasós.
- La substància es troba en estat líquid (parcial o totalment) durant _____ minuts.



c. Entre quines temperatures la substància es troba en estat líquid?

d. Entre quines temperatures la substància es troba en estat sòlid?

e. Entre quines temperatures la substància es troba completament en estat gasós?

f. A quin minut i a quina temperatura exacta tota la substància ha passat completament a estat gasós?

Al cap de _____ minuts i a una temperatura de _____ °C.

g. En quin estat hauria de trobar-se la substància a;

i. -100 °C

ii. 100 °C

iii. 50° C

h. A quina temperatura condensa aquesta substància?

i. Podem conèixer el punt de solidificació de la substància amb aquestes dades?

j. Quants minuts triga a fer la vaporització?

k. Quants minuts triga a fer la fusió?



- I. Si escalfessim 800 grams de mostra...
- i. ... la temperatura de fusió seria 40°C
 - ii. ... a 25 minuts encara no hauria arribat al punt de fusió
 - iii. ... el punt d'ebullició seria 60°C
 - iv. (ii) i (iii) són correctes