DATA	CLASSE	ORA INIZIO
COGNOME	NOME	ORA CONSEGNA

Risolvi i seguenti problemi scrivendo i vari passaggi di calcolo e scrivendo il risultato nella casella della risposta, indicando le unità di misura.

1. Supponiamo di avere disciolto 10 g di zucchero di canna in tanta acqua da ottenere 200 mL di soluzione, come potremmo fare per preparare una limonata. Lo zucchero di canna è il saccarosio ($C_{12}H_{22}O_{11}$). Quale molarità (M) hanno le molecole di saccarosio nella soluzione?

RISPOSTA

2. Quale molarità (M) ha il cloruro di sodio in una soluzione preparata disciogliendo 12 g di cloruro di sodio in tanta acqua da ottenere 250 mL di soluzione?

RISPOSTA

3. Qual è la molarità (M) del solfato di sodio (Na_2SO_4) in una soluzione preparata disciogliendo 15,5 g di solfato di sodio in tanta acqua da ottenere 350 mL di soluzione?

RISPOSTA

LIVEWORKSHEETS