

parte II (indicare la risposta corretta):

risposta corretta = 2, risposta mancante = 0, risposta errata = -0.5 punti)

1) Il saccarosio (zucchero comune) rappresenta un classico esempio di:

- A solido ionico
- B solido covalente
- C solido molecolare

2) Gli elementi situati nelle prime due colonne della tavola periodica (idrogeno escluso):

- A sono i calcogeni e gli alogeni
- B hanno alti valori di elettronegatività
- C hanno carattere metallico

3) Gli isotopi dell'idrogeno naturale sono:

- A ^1H , ^2H , ^3H ; l'ultimo è radioattivo
- B ^1H , ^2H , ^3H ; il secondo e il terzo sono radioattivi
- C ^1H e ^3H ; il secondo è radioattivo

4) Indicare quali elementi sono presenti nel manganese solfato:

- A Mn, O e P
- B S, O e Mg
- C Mn, S e O

5) La struttura del metano:

- A è planare
- B è tetraedrica
- C è piramidale

6) Una reazione chimica è tanto più veloce quanto:

- A più calore sviluppa
- B più bassa è l'energia di attivazione
- C più bassa è la temperatura

7) L'incremento dell' "effetto serra" è imputabile:

- A alla presenza di eccessivo biossido di carbonio in atmosfera
- B alla presenza di composti contenenti cloro e bromo in atmosfera
- C al decremento dello strato di ozono in atmosfera

parte II (indicare la risposta corretta):

risposta corretta = 2, risposta mancante = 0, risposta errata = -0.5 punti)

1) Il saccarosio (zucchero comune) rappresenta un classico esempio di:

- A solido ionico
- B solido covalente
- C solido molecolare

2) Gli elementi situati nelle prime due colonne della tavola periodica (idrogeno escluso):

- A sono i calcogeni e gli alogeni
- B hanno alti valori di elettronegatività
- C hanno carattere metallico

3) Gli isotopi dell'idrogeno naturale sono:

- A ^1H , ^2H , ^3H ; l'ultimo è radioattivo
- B ^1H , ^2H , ^3H ; il secondo e il terzo sono radioattivi
- C ^1H e ^3H ; il secondo è radioattivo

4) Indicare quali elementi sono presenti nel manganese solfato:

- A Mn, O e P
- B S, O e Mg
- C Mn, S e O

5) La struttura del metano:

- A è planare
- B è tetraedrica
- C è piramidale

6) Una reazione chimica è tanto più veloce quanto:

- A più calore sviluppa
- B più bassa è l'energia di attivazione
- C più bassa è la temperatura

7) L'incremento dell' "effetto serra" è imputabile:

- A alla presenza di eccessivo biossido di carbonio in atmosfera
- B alla presenza di composti contenenti cloro e bromo in atmosfera
- C al decremento dello strato di ozono in atmosfera

