

## GRUPPO DI QUESITI N. 2

- 1) Spiegare il concetto di densità assoluta e ordinare i seguenti minerali secondo densità crescente; K-feldspato, quarzo, magnetite, olivina, dolomite, gesso, salgemma, plagioclasti.
- 2) Quali sono le rocce che costituiscono la crosta oceanica?
- 3) Descrivere i caratteri fisici e chimici dei diversi involucri che costituiscono l'Atmosfera terrestre.
- 4) Natura delle esotossine batteriche e distinzione in funzione del tipo di azione svolta.
- 5) Spiegare in cosa consiste l'inibizione enzimatica retroattiva da prodotto finale.
- 6) Descrivere le principali funzioni delle gibberelline
- 7) Descrivere il meccanismo di trasporto attivo della membrana cellulare.
- 8) Scrivere il nome IUPAC e tradizionale dei seguenti composti:
  - A)  $\text{HMnO}_4$
  - B)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- 9) Illustrare la pressione osmotica e indicare quale tra le seguenti soluzioni acquose presenta, a parità di temperatura, la maggiore pressione osmotica:
  - a. acido cloridrico diluito 0.2M
  - b. saccarosio 0.4M
  - c. Bicarbonato di Magnesio 0.2M
- 10) Partendo dalla reazione di dissociazione dell'acqua, determinare il prodotto ionico dell'acqua ( $K_w$ ) e il pH per una soluzione di acqua pura a 25°C, sapendo che la costante di equilibrio dell'acqua è  $K_c=1.8 \cdot 10^{-16}$  moli/litro e la densità dell'acqua è 1000 g/l.

*Am. Gorn*

*F. A. M. M. M. M. M.*

*A. F. Amell*  
*St. C. J.*