

CHIMICA

1. Con il termine condensazione s'intende:
 - A. il passaggio di una sostanza dallo stato gassoso a quello liquido
 - B. il passaggio di una sostanza dallo stato solido a quello gassoso
 - C. il passaggio di una sostanza dallo stato di vapore a quello liquido
 - D. il passaggio di una sostanza dallo stato solido a quello liquido
 - E. il passaggio di una sostanza dallo stato gassoso a quello solido

2. L'elettronegatività è:
 - A. la capacità che ha un atomo di cedere elettroni
 - B. la capacità che ha un atomo di attrarre gli elettroni di legame
 - C. una proprietà intrinseca degli elettroni
 - D. una proprietà intrinseca dei neutroni
 - E. una proprietà intrinseca del nucleo atomico

3. Per formare i legami chimici gli atomi utilizzano:
 - A. i protoni
 - B. i neutroni
 - C. gli elettroni
 - D. protoni e neutroni
 - E. altre particelle subatomiche

4. Quale, fra i seguenti composti, ha legami con maggiore carattere ionico?
 - A. HCl
 - B. CCl₄
 - C. AlCl₃
 - D. NaCl
 - E. O₂

5. Nella fermentazione del mosto d'uva si sviluppa:
- A. acido solfidrico
 - B. acido nitrico
 - C. acido cloridrico
 - D. anidride carbonica
 - E. metano
6. L'NaOH ha peso molecolare 40 pertanto 0,5 mmol peseranno?
- A. 40 g
 - B. 40 mg
 - C. 1 mg
 - D. 2 mg
 - E. 20 mg
7. Una soluzione 0.1 M di CaCl_2 (peso atomico Ca= 40 peso atomico Cl= 35) contiene:
- A. 110 g/L
 - B. 75 g/L
 - C. 11 g/L
 - D. 7,5 g/L
 - E. 70 g/L
8. Quale elemento è alla base dello studio della chimica organica?
- A. azoto
 - B. idrogeno
 - C. fosforo
 - D. carbonio
 - E. silicio