

### **Prova n. 1**

- 1) Dato 1 litro di una soluzione a concentrazione nota pari a 1 N di sodio idrossido, il Candidato determini quanti millilitri prelevare per ottenere 1 litro di soluzione 0.2 di sodio idrossido. Descriva inoltre la modalità di preparazione e conservazione
- 2) Il Candidato descriva brevemente i principali Dispositivi di protezione Collettiva (DPC) presenti in un laboratorio chimico
- 3) Il Candidato descriva l'utilizzo in sicurezza di un agitatore magnetico con piastra riscaldante
- 4) Il Candidato indichi come avviene la gestione di un rifiuto speciale pericoloso liquido all'interno del laboratorio
- 5) Il Candidato indichi quali sono gli obblighi non delegabili del datore di lavoro ai sensi del Dlgs 81/08

### **Prova n. 2**

- 1) Il Candidato determini la quantità di sodio idrossido (PM 40) necessario per la preparazione di 1 litro di una soluzione acquosa di concentrazione pari a 2M. Descriva inoltre la modalità di preparazione e conservazione
- 2) Il Candidato indichi quali sono le Regole generali di accesso ai laboratori
- 3) Il Candidato indichi quali sono i compiti del Preposto ai sensi del Dlgs 81/08
- 4) Il Candidato descriva la differenza tra manutenzione ordinaria e straordinaria di un'attrezzatura
- 5) Il Candidato descriva le diverse tipologie di cappa di sicurezza biologica

### **Prova n. 3**

- 1) Il Candidato descriva la preparazione in condizioni di sicurezza di 2 litri una soluzione acquosa di acido solforico 2 N, avendo a disposizione una soluzione a concentrazione nota pari a 8 N
- 2) Il Candidato descriva la messa in sicurezza di un laboratorio al termine delle attività giornaliere
- 3) Il Candidato descriva brevemente in cosa consiste la sorveglianza sanitaria nell'ambito del Dlgs 81/08
- 4) pH-metro da laboratorio: il Candidato descriva principi di funzionamento, taratura e applicazioni
- 5) il Candidato descriva in cosa consiste la principale documentazione di sicurezza delle attrezzature