



TRACCE PROVE SCRITTE

Prima Prova Scritta _ Traccia 1	
Il candidato risponda alle seguenti domande:	
1	Uno studente si rovescia accidentalmente addosso acetonitrile, come agisci?
2	Dispositivi di protezione individuale (DPI): quali useresti in un laboratorio chimico e per quale motivo?
3	Regole per lo stoccaggio di gas e solventi più comuni da laboratorio chimico
4	Convalida di un sistema, di un processo o di un metodo
5	<p>Indicare cosa specificano i seguenti pittogrammi:</p> <p>1 2 3 4 5</p>  <p>6 7 8 9</p> 
6	Indicare la strumentazione di laboratorio necessaria per l'allestimento di una preparazione galenica

Prima Prova Scritta _ Traccia 2	
Il candidato risponda alle seguenti domande:	
1	Uno studente si taglia e sviene in laboratorio, come agisci?
2	Dispositivi di protezione individuale (DPI): quali useresti in un laboratorio chimico e per quale motivo?
3	<p>Indicare cosa specificano i seguenti pittogrammi:</p> <p>1 2 3 4 5</p>

	         
4	Convalida di un sistema, di un processo o di un metodo
5	Lo stoccaggio e la manipolazione delle sostanze chimiche nei laboratori
6	Indicare la strumentazione di laboratorio necessaria per una esercitazione di analisi quantitativa (titolazioni)

Prima Prova Scritta _ Traccia 3	
Il candidato risponda alle seguenti domande:	
1	Si verifica un piccolo incendio sul banco di un ragazzo in laboratorio, come agisci?
2	Dispositivi di protezione individuale (DPI): quali useresti in un laboratorio chimico e per quale motivo?
3	Lo stoccaggio e la manipolazione delle sostanze nei laboratori: solventi, polveri e gas
4	Convalida di un sistema, di un processo o di un metodo
5	Per una prova di titolazione acido base, servono 1 litro di soluzione di idrossido di sodio (NaOH) 1N e 1 litro di una soluzione di Acido cloridrico (HCl) 0.125 N. Quanti grammi di ciascun reattivo sono necessari per approntare le suddette soluzioni considerando che il peso molecolare di NaOH è 39.997 g/mol e quello di HCl è 36.5 g/mol?
6	Indicare la strumentazione di laboratorio necessaria per l'esercitazione di analisi qualitativa elementare

SECONDA PROVA SCRITTA

Traccia 1

Il candidato componga un elaborato relativo al seguente argomento:

“I principi della cromatografia, i principali metodi cromatografici, la loro applicazione e la strumentazione relativa”

Traccia 2

Il candidato componga un elaborato relativo al seguente argomento:

“Analisi chimica quantitativa: principali tecniche analitiche, strumentazione da laboratorio e uso degli indicatori”

Traccia 3

Il candidato componga un elaborato relativo al seguente argomento:

“Le operazioni farmaceutiche per l’allestimento dei medicinali galenici”

Estratto dal verbale n.2 redatto dalla Commissione Giudicatrice e agli atti della U.O. Amministrazione Personale tecnico amministrativo ed Organizzazione