



UNIVERSITÀ
DEGLI STUDI
DI PADOVA

PROVA PRATICA N° 1

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 250 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.3 M	
KCl PM 74,55	0.002 M	
Tris HCl 1 M	0.005 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 1 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 1 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O



PROVA PRATICA N° 2

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 250 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.002 M	
KCl PM 74,55	0.3 M	
Tris HCl 1 M	0.001 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 2 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 2 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O

Handwritten signature

Handwritten signature

Handwritten signature

Handwritten signature



PROVA PRATICA N° 3

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 200 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.1 M	
KCl PM 74,55	0.001 M	
Tris HCl 1 M	0.02 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 3 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 3 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O



PROVA PRATICA N° 4

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 100 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.3 M	
KCl PM 74,55	0.002 M	
Tris HCl 1 M	0.005 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 4 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 4 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O



UNIVERSITÀ
DEGLI STUDI
DI PADOVA

PROVA PRATICA N° 5

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 500 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.1 M	
KCl PM 74,55	0.002 M	
Tris HCl 1 M	0.001 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 5 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 5 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O



PROVA PRATICA N° 6

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 500 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.25 M	
KCl PM 74,55	0.001 M	
Tris HCl 1 M	0.005 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 6 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 6 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O



UNIVERSITÀ
DEGLI STUDI
DI PADOVA

PROVA PRATICA N° 7

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 450 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.1 M	
KCl PM 74,55	0.001 M	
Tris HCl 1 M	0.001 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 7 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 7 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O



PROVA PRATICA N° 8

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 200 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.25 M	
KCl PM 74,55	0.005 M	
Tris HCl 1 M	0.005 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiai, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2. La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 8 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 8 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O



PROVA PRATICA N° 9

Nome _____

Cognome _____

Domanda 1. La candidata/il candidato a partire da due sostanze pure e una soluzione a concentrazione nota prepari una soluzione di 150 ml con le seguenti concentrazioni

Componente	Concentrazione finale	Quantità
NaCl PM 58,44	0.002 M	
KCl PM 74,55	0.3 M	
Tris HCl 1 M	0.002 M	
H ₂ O		
Volume finale		

A disposizione: bilance, puntali, micropipette, pipette, pipettatore, becker, cilindri, agitatori, spatole, cucchiari, H₂O, bottiglie, scotch, guanti, camici

Domanda 2 La candidata/il candidato posizioni il vetrino n° 9 sul microscopio e lo osservi mettendo a fuoco.

Domanda 3. La candidata/il candidato trovi un modo per verificare se le micropipetta n° 9 funziona correttamente ed eroga i volumi impostati.

A disposizione: bilancia analitica, puntali, becker, H₂O