

FARMACISTA – PRIMA SESSIONE 2017

PRIMA PROVA scritta

- 1) La gestione del laboratorio galenico in farmacia secondo le norme di buona preparazione.
- 2) Farmaci antifungini con riferimento alle loro forme di somministrazione.
- 3) Farmaci antiipertensivi della classe dei sartani.

PROVA PRATICA - SPEDIZIONE DI UNA RICETTA

I tipi di ricetta sono riconducibili allo schema di seguito riportato e differiscono tra loro per le quantità di farmaco da consegnare:

Dott. Mario Rossi	
Medico Chirurgo	
Via Montanini 24	
Siena	
Sig. M. B.	
Pr.	
Sodio Glicerofosfato	
Calcio Glicerofosfato ana	p. 1,1
Acido citrico	p. 5,5
Acqua	p. 11
Vaselina bianca	p. 100
F.s.a.	
Uso indicato	
Siena, data	

PROVA PRATICA – RICONOSCIMENTO E SAGGI DI PUREZZA DI DUE FARMACI

I candidati dovranno effettuare analisi e prove pratiche, relazionando per iscritto il lavoro svolto ai fini del riconoscimento e del saggio di purezza di due farmaci.

Elenco dei medicamenti oggetto delle prova:

1A RAME SOLFATO	1B PROPILE PARAIIDROSSIBENZOATO
2A PARACETAMOLO	2B ZINCO OSSIDO
3A SULFAMERAZINA	3B POTASSIO CLORURO
4A ALLUME	4B FENAZONE

5A TEOBROMINA	5B SODIO CARBONATO
6A SODIO SOLFATO	6B AC.BENZOICO
7A BARIO SOLFATO	7B ISONIAZIDE
8A LIDOCAINA	8B BISMUTO SOTTONITRATO
9A FERRO SOLFATO	9B CAFFEINA
10A BENZOCAINA	10B SODIO CLORURO
11A SACCAROSIO	11B BARIO SOLFATO
12A LITIO CARBONATO	12B AC. NICOTINICO
13A AC. GLUTAMMICO	13B POTASSIO BROMURO
14A SODIO BROMURO	14B PROCAINA CLORIDRATO
15A LATTOSIO	15B POTASSIO IODURO
16A SODIO CARBONATO	16B AC. TANNICO
17A MANNITE	17B CALCIO CARBONATO
18A FRUTTOSIO	18B POTASSIO NITRATO
19A ALLUMINIO SOLFATO	19B TEOFILLINA
20A METILEPARAIDROSSIBENZOATO	20B BARIO SOLFATO
21A AC. CITRICO	21B SODIO FOSFATO
22A SULFAMERAZINA	22B ALLUMINIO SOLFATO
23A AC. TARTARICO	23B SODIO SOLFATO
24A NICOTINAMMIDE	24B SODIO CLORURO
25A CALCIO CARBONATO	25B SULFAGUANIDINA
26A AC.PARAMINOBENZOICO	26B ALLUME
27A METILEPARAIDROSSIBENZOATO	27B SODIO BICARBONATO
28A AC. NICOTINICO	28B SODIO SOLFATO
29A POTASSIO CLORURO	29B CAFFEINA
30A ISONIAZIDE	30B SODIO CLORURO
31A LITIO CARBONATO	31B FENAZONE
32A MANNITE	32B SODIO CARBONATO
33A CALCIO CARBONATO	33B BENZOCAINA
34A VANILLINA	34B SODIO BROMURO
35A SULFAGUANIDINA	35B BISMUTO CARBONATO BASICO
36A ALLUME	36B AC. PARAMINOBENZOICO
37A PROPYLE PARAIDROSSIBENZOATO	37B POTASSIO BICARBONATO
38A LIDOCAINA	38B POTASSIO IODURO

39A FERRO SOLFATO	39B FENILBUTAZONE
40A CALCIO CARBONATO	40B SORBITOLO
41A AC. BENZOICO	41B ZINCO OSSIDO
42A SODIO FOSFATO	42B CHININA CLORIDRATO
43A CALCIO SOLFATO	43B AC. TARTARICO
44A AC. CITRICO	44B RAME SOLFATO
45A SODIO BICARBONATO	45B ISONIAZIDE
46A SULFAMERAZINA	46B POTASSIO CLORURO
47A SODIO FOSFATO	47B FENOLFTALEINA
48A AC. TANNICO	48B CALCIO CARBONATO
49A ALLUME	49B AC. CITRICO
50A CALCIO CARBONATO	50B BENZOCAINA
51A AC. BENZOICO	51B BISMUTO CARBONATO BASICO
52A POTASSIO IODURO	52B FENAZONE
53A SULFAGUANIDINA	53B SODIO SOLFATO
54A LITIO CARBONATO	54B MANNITE
55A CHININA CLORIDRATO	55B RAME SOLFATO
56A SODIO CLORURO	56B SULFAMERAZINA
57A SORBITOLO	57B SODIO CARBONATO
58A ZINCO OSSIDO	58B AC. TARTARICO
59A AC. PARAMINOBENZOICO	59B FERRO SOLFATO
60A PARACETAMOLO	60B POTASSIO NITRATO
61A SACCAROSIO	61B BARIO SOLFATO
62A CHININA CLORIDRATO	62B SODIO NITRITO

PROVA PRATICA - DOSAMENTO DI UN FARMACO NOTO

I candidati dovranno operare, relazionando per iscritto il lavoro svolto, ai fini del dosamento dell'acido citrico presente in quantità variabili nelle soluzioni assegnate ai vari candidati. Il risultato finale deve indicare la quantità determinata come grammi di acido citrico in 100 mL di soluzione. I candidati opereranno in accordo con quanto indicato dalla European Pharmacopoeia 9.0

Soluzioni incognite di acido citrico anidro oggetto della prova:

soluzione A: concentrazione 0,6430 g/100mL;

soluzione B: concentrazione 0,6589 g/100mL;

soluzione C: concentrazione 0,6716 g/100mL;

soluzione D: concentrazione 0,6875 g/100mL;

soluzione E: concentrazione 0,7066 g/100mL;

soluzione F: concentrazione 0,7193 g/100mL

Ciascun candidato riceverà una beuta contenente una delle soluzioni incognite della quale dovrà determinare la concentrazione, utilizzando come titolante una soluzione standard di NaOH