

SVENSKA  
FARMAKOPÉN  
1946

PHARMACOPOEA SVECICA ED. XI



SVERIGES LÄKARFÖRBUNDS FÖRLAGSAKTIEBOLAG  
STOCKHOLM 1946

Kommentarer om dessa **jodreagenser**:

**Reagenser** - som erfordras för läkemedlens undersökning;  
(Kapitlet startar på s 708).

**Jod-R.** Obs – Denna jodreagens fanns med – redan i  
SVENSKA FARMAKOPÉN 1925, som "JodN/10".

**Jodjodkalium-R.** Obs – Denna jodreagens fanns med – redan i  
SVENSKA FARMAKOPÉN 1925, som "Jodjodkalium".

## Reagenser

som erfordras för läkemedlens undersökning

Vid de provningar, som angivas i farmakopén, komma flera av farmakopéns preparat till användning såsom reagens. Dessa äro i reagensförteckningen upptagna med svensk huvudbenämning och därjämte med farmakopéns latinska rubrik. De skola uppfylla de fordringar beträffande beskaffenhet, som angivas i farmakopén.

I förteckningen upptagna reagenser, som icke utgöra farmakopépreparat, skola uppfylla de fordringar, som nedan vid varje reagens angivas. Vid provning av dessa reagenser på klorid, sulfat och metaller användas, när ej annorlunda sägs, 10 ml av den i varje särskilt fall angivna lösningen. På klorid provas med 3 droppar silvernitrats M/10 efter tillsats av 1 ml salpetersyra 5M, på sulfat provas med 1 ml bariumklorid M/4 efter tillsats av 1 ml klorvätesyra 2M och på metaller, varmed avses Ag, Bi, Cd, Co, Cu, Fe, Hg, Mn, Ni, Pb och Zn, provas i neutral eller alkalisk lösning med 3 droppar natriumsulfid-R. Vid dessa prov får lösningen ej synbart förändras.

De reagenser, som ej utgöra farmakopépreparat och ej åsatts \* framför namnet, skola, där ej annorlunda föreskrives, finnas i tillräckliga förråd på varje apoteksinrättning.

De reagenser, som hava avsevärd användning vid farmakopéns provningar, skola oberoende av om de förvaras annorstädes i apoteksinrättningen finnas i analysrummet.

Farmakopéns reagenser förvaras i väl slutna kärl, som för alkaliskt reagerande lösningar skola vara av resistent glas.

**Glycerin.** *Glycerinum.*

**Glykos.** *Glycosum.*

**Gummislem.** *Mucilago gummi arabici.*

**Gurkmejpapper.** Av 1 del gurkmeja, *Rhizoma curcumae*, pulver nr 10, och 10 delar utspädd sprit beredes tinktur. Med denna indränkas remsor av tunt filterpapper, som därefter torkas.

Förvaras i skydd för ljuset.

**Hydrazinsulfat.**  $\text{H}_2\text{N}\cdot\text{NH}_2\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$ , mol.v. 130,12. Färglösa, glänsande kristaller eller vitt, kristalliniskt pulver, lösligt i 40 delar vatten vid rumstemperatur och i 8 delar kokande vatten, nästan olösligt i sprit. Vattenlösningen har sur reaktion.

**\*Hydroxylaminhydroklorid.**  $\text{NH}_2\text{OH}\cdot\text{HCl}$ , mol.v. 69,50. Färglösa kristaller eller vitt, kristalliniskt pulver. Hydroxylaminhydroklorid är löslig i 1,5 delar vatten och i omkring 15 delar sprit.

**Hypofosfit-R.** 20 g natriumhypofosfit lösas i 40 ml vatten, och lösningen hälls i 180 ml koncentrerad klorvätesyra. Lösningen filtreras genom glasull eller dekanteras klar efter ett dygn. Den skall vara klar och färglös. 10 ml därav få ej synbart förändras vid uppvärmning i vattenbad under 15 minuter.

**Isopropylalkohol.** Propanol-(2),  $\text{CH}_3\cdot\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}_3$ , mol.v. 60,09. Klar, färglös vätska med egenartad lukt. Den kan blandas med vatten i alla förhållanden. Eg. v. 0,786—0,790. Kokpunkt  $81^\circ$ — $84^\circ$ . *Sekundär alkohol*

**Jod.** *Jodum.*

**Jod-R.** Vattenlösning, innehållande 12,7 g jod och 20 g kaliumjodid i 1 liter.

**Jodjodkalium-R.** Vattenlösning, innehållande 0,3 g jod och 1 g kaliumjodid i 100 ml.

**Järn, reducerat.** *Ferrum reductum*. En blandning av 0,5 g reducerat järn och 0,5 g zinkpulver skall med 1 ml av en lösning av kaliumnitrat (1+1000) och 5 ml natronlut 5M i den på sid. 775 beskrivna apparaten utveckla ammoniak inom 5 minuter.

**Järnklorid.**  $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , mol.v. 270,32. Gula, torra, kristalliniska stycken, lösliga i 0,2 delar vatten, lättlösliga i sprit samt i en blandning av lika delar sprit och eter. Järnklorid sönderflyter i luften och smälter i sitt kristallvatten vid  $35^\circ$ .

En utspädd vattenlösning av järnklorid har gul färg och sur reaktion samt ger med kaliumferrocyanid M/10 blå fällning och med silvernitrat M/10 vit, i salpetersyra 5M olöslig fällning.

Närmas en med ammoniak 5M fuktad glasstav intill järnklorid, får vit rök icke bildas (fri klorvätesyra). Ett med kaliumjodidstärkelse-R fuktat filterpapper, som hålles över järnklorid, får ej antaga blå färg (fri klor). Vattenlösningen (1+20) skall vara klar. 2 ml av denna lösning få efter tillsats av 8 ml vatten och 1 ml klorvätesyra 2M ej grumlas inom 5 minuter av 1 ml bariumklorid M/4 (sulfat). 10 ml av samma vattenlösning få vid tillsats av några droppar kaliumferricyanid-R ej antaga blå färg (ferrosalt). Försättas 50 ml av vattenlösningen (1+50) med 10 ml ammoniak 5M, skall filtratet vara färglöst. 10 ml av detta filtrat få ej synbart förändras av 3 droppar natriumsulfid-R. Bortkokas ammoniaken från 5 ml av samma filtrat, får återstoden efter avkylning och tillsats av lika volym koncentrerad