#### Cvičení 6

Příklad 6.1: Vyvraťte následující množinu formulí:

$$S = \{ (q \land r) \Rightarrow p, q \Rightarrow (r \land \neg p), \neg (\neg r \lor \neg (r \Rightarrow p)), p \Rightarrow q \}$$

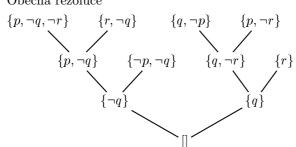
Vyvrácení proveďte pomocí

- a) obecné rezoluce
- b) lineární rezoluce
- c) LI rezoluce
- d) LD rezoluce
- e) SLD rezoluce

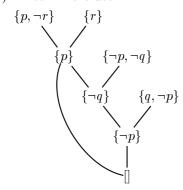
**Řešení 6.1:** Formule nejprve převedeme (pomocí převodních pravidel) na klauzule:

$$S = \{[p, \neg q, \neg r], [r, \neg q], [\neg p, \neg q], [p, \neg r], [r], [q, \neg p]\}$$

a) Obecná rezoluce

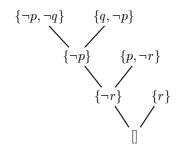


b) Lineární rezoluce

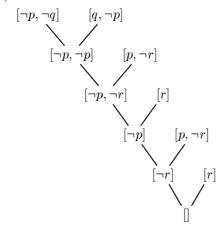


c) LI rezoluce

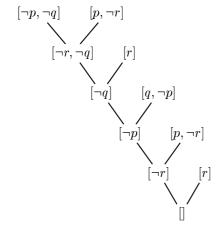
1



### d) LD rezoluce



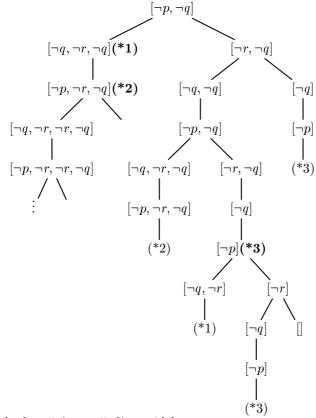
#### e) SLD rezoluce



**Příklad 6.2:** Převeďte Hornovy klauzule z předchozího příkladu na program v Prologu a vytvořte pro něj SLD-strom.

### Řešení 6.2:

$$\begin{split} p &: -q, r. \\ p &: -r. \\ q &: -p. \\ r &: -q. \\ r. \\ ? &= p, q. \end{split}$$



Pokud změníme pořadí pravidel v programu:

p:-r.

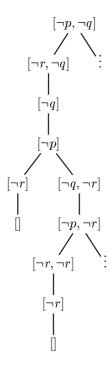
p:-q,r.

a:-p.

r

r:-q.

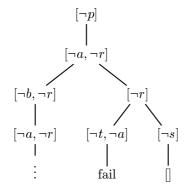
?-p,q.



## Příklad 6.3:

p:-a, r. a:-b. a. b:-a. r:-t, a. r:-s. s.?-p.

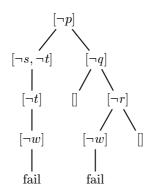
## Řešení 6.3:



#### Příklad 6.4:

$$\begin{split} p:-s,t. \\ p:-q. \\ q. \\ q:-r. \\ r:-w. \\ r. \\ s. \\ t:-w. \\ ?-p. \end{split}$$

#### Řešení 6.4:



**Příklad 6.5:** Uvažujme následující větu: Pokud parlament neschválí nový zákon, bude stávka pokračovat, dokud nebude trvat víc než jeden měsíc a ředitel firmy nerezignuje. Předpokládejme, že parlament zákon neschválil a stávka trvá méně než měsíc. Převěďte věty do programu v Prologu a zjistěte, zda stávka ještě pokračuje.

# Řešení 6.5: Zvolíme označení:

- p = "parlament neschválí nový zákon";
- q ="stávka bude pokračovat";
- r ="stávka netrvá déle než měsíc";
- s ="ředitel nerezignuje";

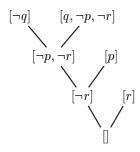
Formule:

$$p \land (r \lor s) \Rightarrow q$$

Program v Prologu:

$$q:-p, r.$$
  
 $q:-p, s.$   
 $p.$   
 $r.$   
 $?-q.$ 

SLD rezoluce:



Příklad 6.6: Víme, že můžeme provádět následující chemické reakce:

$$MgO + H_2 \rightarrow Mg + H_2O$$
  
 $C + O_2 \rightarrow CO_2$   
 $CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$ 

K dispozici máme sloučeniny  $C,\ H_2,\ O_2$  a MgO. Vyjádřete možné reakce jako program v Prologu a proveďte rezoluční důkaz, že můžeme získat  $H_2CO_3.$ 

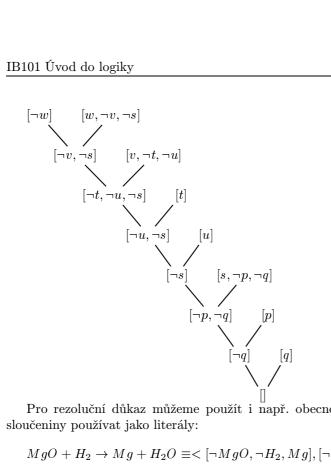
Řešení 6.6: Reakcím odpovídají následující formule:

$$MgO \wedge H_2 \Rightarrow Mg \wedge H_2O$$
  
 $C \wedge O_2 \Rightarrow CO_2$   
 $CO_2 \wedge H_2O \Rightarrow H_2CO_3$ 

Převod do prologu:  $p=M\,gO, q=H_2, r=M\,g, s=H_2O, t=C, u=O_2, v=CO_2, w=H_2CO_3.$ 

$$egin{array}{l} r:-p,q. \\ s:-p,q. \\ v:-t,u. \\ w:-v,s. \\ t. \\ q. \\ u. \\ p. \\ ?-w. \end{array}$$

SLD rezoluce:



Pro rezoluční důkaz můžeme použít i např. obecnou rezoluci a chemické

$$MgO + H_2 \to Mg + H_2O \equiv < [\neg MgO, \neg H_2, Mg], [\neg MgO, \neg H_2, H_2O] >$$

$$C + O_2 \to CO_2 \equiv < [\neg C, \neg O_2, CO_2] >$$

$$CO_2 + H_2O \to H_2CO_3 \equiv < [\neg CO_2, \neg H_2O, H_2CO_3] >$$

$$[\neg C, \neg O, CO_3] \quad [C]$$

$$[\neg O, CO_2] \quad [O] \quad [\neg MgO, \neg H_2, H_2O] \quad [MgO]$$

$$[\neg H_2O, H_2CO_3] \quad [CO_2] \quad [\neg H_2, H_2O] \quad [H_2]$$