



Figura 1: Compatibilidade de vários materiais fertilizantes. (Reproduzido com permissão da EFMA).

### Notas para os números nas caixas da figura 1:

1. Devido ao comportamento higroscópico de ambos os produtos, o tipo de estabilização de grau de nitrato de amônia pode influenciar propriedades de armazenagem.
2. Considerar implicações de segurança relativos a explosividade da mistura (misturas AN/AS) e implicações legais.
3. Considerar implicações de segurança relativos a explosividade da mistura (misturas AN/AS), o impacto de ácido livre e impureza orgânicas, se presentes e implicações legais.
4. A mistura se tornará molhada rapidamente e absorverá umidade formando líquido ou lodo. Pode haver também alguma implicação de segurança.
5. Se houver ácido livre presente, pode causar uma lenta decomposição do AN, afetando, por exemplo, o ensacamento.
6. Considerar a possibilidade de decomposição autossustentada e o nível total de revestimento com óleo.
7. Enxofre é combustível e pode reagir com nitratos e.g. AN,  $\text{KNO}_3$  e  $\text{NaNO}_3$ .
8. Devido ao comportamento higroscópico de ambos os produtos, o tipo de estabilização do fertilizante a base de nitrato de amônia pode influenciar propriedades de armazenagem.
9. Considerar o conteúdo de umidade do SSP/TSP
10. Considerar a umidade relativa durante processo de mistura.
11. Risco de formação de gipsita.
12. Sem experiência, mas espera-se compatibilidade. Confirmar com testes e/ou análise.
13. Considerar as impurezas no AS e a queda na umidade relativa crítica da mistura.
14. Considerar o impacto de nitratos adicionais.
15. Considerar a possibilidade de reação de nitrato de potássio/fosfato de amônia com a ureia e a umidade relativa durante processo de mistura, para evitar aglutinação.
16. Na presença de ácido livre, há possibilidade de hidrólise da ureia gerando amônia e dióxido de carbono.
17. Formação de um fosfato de ureia bem grudento.
18. Potencial de aglutinação devido à umidade.
19. Na presença de ácido livre, considerar risco de uma reação e.g. neutralização com amônia e ataque ácido com carbonatos.