



# Der bleifreie Schuss – Umweltaspekte und Lebensmittelsicherheit

P. Paulsen - I. Irschik - M. Sager\* - F. Bauer

Institut für Fleischhygiene, Fleischtechnologie und Lebensmittelwissenschaft Veterinärmedizinische Universität Wien



### Übersicht



Komplexität der Fragestellung

Geschoßbauweise und verwendete Materialien

Geschoßwirkung

**Expositionswege** 

Physikalische und chemische Gefahr

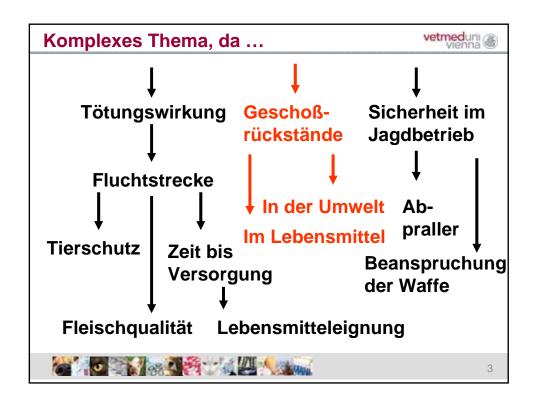
Eintrag von Metallen in die Umwelt: System Boden - Pflanze

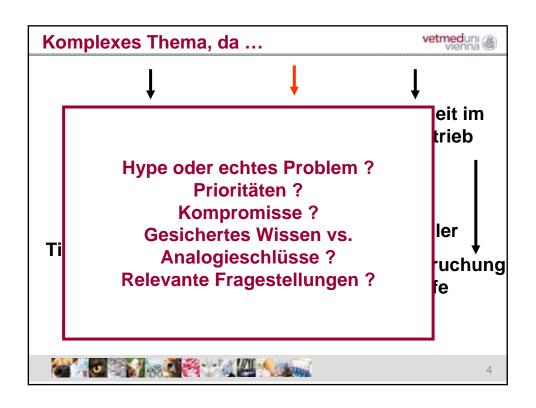
**Eintrag ins Tier** 

**Exposition des Menschen** 

Zusammenfassung







### Geschoßbauweise

vetmeduni vienna

Hülle/Mantel und Kern

- →verpreßt
- →gebondet

Im Querschnitt einheitliches Material

- →einzelnes Metall
- →Legierung
- →gesintertes Material

Sonstiges

Büchsengeschoß, Teilmantel, Vollmantel

Solids:

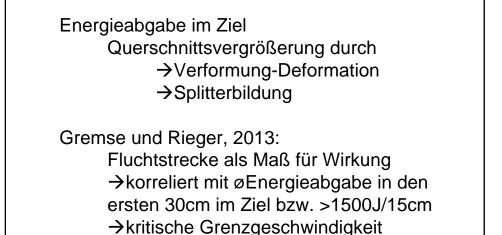
Monolithisches Büchsengeschoß, Flintenlaufgeschoße, Schrote

z.B. verschraubt (Brenneke Flintenlaufgeschoß)



Welche Metalle werden verwendet?								
Metall / Verbindung	Dichte g/cm <sup>3</sup>	Verwendung in Büchsengeschoßen als	% max	Verwendung in Flintenlaufgeschoßen als	% max	Verwendung in Schrotmunition als	% max	
Ĭ		10-11101		2000				
Aluminium	2,7	Spitzenbedeckung, Deformationsstarter	7	Spitzenbedeckung, Deformationsstarter	7			
Antimon	6,684	Härtungsmittel	10	Härtungsmittel	5	Härtungsmittel	5	
Arsen	5,73			Härtungsmittel	1	Härtungsmittel	1	
Blei	11,34	Grundmaterial, Bleikern	100	Grundmaterial, Bleikern	100	Grundmaterial, Bleikern	97	
Eisen	7,874	Mantel	<10	Grundmaterial	>50	Grundmaterial , Legierungsbestanteil (Hevi Shot)	100	
Kunststoffe	1,2	Spitze, Deformationsstarter	<10	Mantel, Heck, Pufferelement	>10	Tungsten-Polymer Schrot	4	
Kupfer	8,94	Grundmaterial, Deformationsstarter, Mantel	100	Grundmaterial, Spitze, Mantel	95	Mantel	3	
Molybdän	10,28	Beschichtung	<1			Grundmaterial (Molyshot)	47,6	
Nickel	8,908	Mantel, Neusilber- Legierungsbestandteil (CuNi15Zn23)	<10			Hevi Shot- Legierungsbestanteil	2,8	
Wismut	9,79					Grundmaterial	98	
Wolfram	19,25	Wolframkern in Kupfergeschoßen, Blei-Legierungsbestandteil	25			Grundmaterial, Hevi Shot- Legierungsbestanteil	82	
Zinn	7,29	Zinnkern, Bronze- Legierungsbestandteil (CuSn20)	<90			Grundmaterial, Härtungsmittel	99,5	
Zink	7,13	Grundmaterial, Härtungsmittel, Messing/ Gilding/ Neusilber/ Tombak- Legierungsbestandteil (CuZn)	37	Härtungsmittel, Spitze, Mantel	20	Grundmaterial, Härtungsmittel	98	

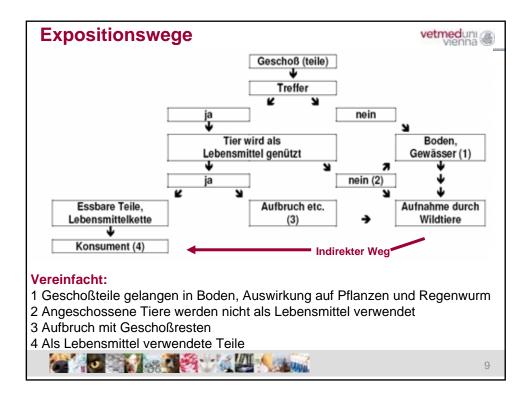




→bestimmt Einsatzschußweite

vetmeduni vienna

Geschoßwirkung (Büchse)





vetmeduni vienna

### "Physikalische Gefahr" = Fremdkörper

→ Anzahl, Größe, Form (und Verteilung, wenn im Gewebe eingebettet)

Fremdkörper können (müssen aber nicht) mechanisch schädigen

(Mensch >7-10mm gastrointestinale Probleme kleinere Fremdkörper ev. Probleme in Mundhöhle)

oder an die Umgebung Metall(-salze) abgeben (nach oraler Aufnahme oder auch während der Lebensmittelzubereitung) = "chemische Gefahr"



### Physikalische und chemische Gefahren



Aus lebensmittelhygienischer Sicht sind die im essbaren Gewebe verbleibenden Geschosse oder –fragmente das Problem –

aus ökologischer Sicht eher die in der Umwelt deponierten Geschoßteile.

- → Metallische Fremdkörper sind dabei immer unerwünscht (egal, welches Metall), wenn auch bei der Wildfleischuntersuchung toleriert.
- → Fremdkörperfrage weniger vom Metall, sondern von Konstruktion etc. abhängig.



11

### vetmeduni **Eintrag von Metallen in die Umwelt:** System Boden – Pflanze Redoxpotential Geschoß(teile) in Boden Am/in Boden äsendes Natürliche Gehalte Wild /Schwarzwild Komplexbildner Boden pH Nach Metall Aufnahme in Pflanze verschieden; Blattfläche -Transpiration: Sogwirkung Verteilung in Pflanze Blätter etc. äsendes Nach Metall Wild /Rehwild verschieden: Blätter auch aerogen kontaminiert 12

### Verfrachtung in Boden



### Vereinfachte Berechnung:

(Jahresstrecke x øGeschoßmasse x Anzahl Geschoße/Tier) / landund forstwirtschaftlich genutzte Fläche

→ <10g/ha und Jahr, also immer vernachlässigbar

### Bei 2 x28g Geschoßmasse/m² Boden:

- → Cu, Zn: vergleichbar mit dem Eintrag über Düngung;
- →Pb: vergleichbar mit dem Eintrag über Gülle oder Kompostdüngung
- →Zn: vergleichbar mit dem Eintrag über Athmosphäre



13

# Anmerkung zu Kupfer



### Kupfer

Bodengehalte, natürlich: 5-50 mg/kg In Weinbaugebieten: Ö ca. 80 mg/kg Nutzungsbeschränkungen ab ca. 60-100 mg/kg, je nach Land

Eintrag Spritzmittel:

bis 10 kg Cu/ha/a Bio: bis 6 kg Cu/ha/a ~ 3.,5 mg/kg

Eintrag Geschosse, flächengemittelt:

7 g Cu/ha\*a wenn alle Geschoße inkl. Schrot aus Kupfer

1 g Cu/ha\*a wenn nur Büchsengeschoße aus Kupfer ~ 0,6 mg/kg

Eintrag Geschosse, flächengemittelt, bei 2x10g Geschoßen /m2 200 kg Cu/ha\*a ~ 120 mg/kg

Korrosion von Kupfer (Dächer) 4-10 g/m²•a

bei 10 cm² Geschoßoberfläche (2 Geschoße á 5 cm²): 4-10 mg/m²

~ 20-60 µg/kg\*a

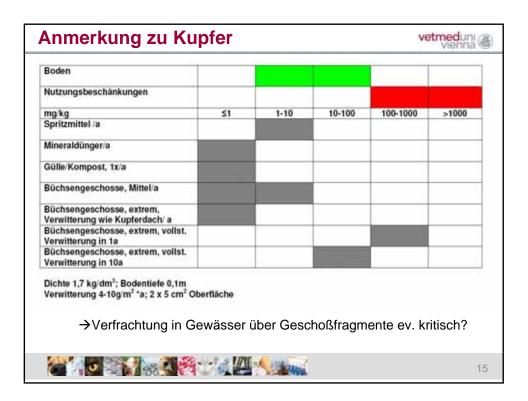
Eintrag Dünger:

Mineraldünger:

10-20 g Cu/ha\*a ~ 12 μg/kg

Gülle, Kompost:

100-1000 g Cu/ha\*a ~ 0,6 mg/kg



# Auswirkung auf Pflanzen,



### Bodenlebewesen

Weidepflanzen: Zn und Cu wenig kritisch, da für Nutztiere essentiell.

Pb problematisch, da Mangelerscheinungen nicht bekannt und

Überschüsse toxisch.

Regenwürmer (Lumbricus rubellus) tolerierten

3500 mg/kg Zn; 670 mg/kg Pb (Ma, 1989);

 $Im \; Regenwurm \; 100 \; mg/kg \; Cu; \; 1100 \; mg/kg \; Zn \; (in \; Trockenmasse), \; {\it Lukkari} \; {\it et} \;$ 

al., 2004,  $1063 \ mg/kg \ Pb$ 

→ Ausweichverhalten bei hohen Metallgehalten im Boden

Für den schlimmsten Fall = 2 x 28 g pro  $m^2$  = 330 mg/kg  $\rightarrow$  keine Hinweise, dass direkt toxisch für Pflanzen oder Bodentiere



# **Eintrag von Metallen ins Tier**

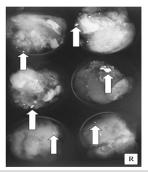


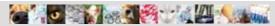
- →Geschoßfragmente und "Splitterwolken" bei Blei
- → Physikal. Gefahr Korrosion chem. Gefahr

Hecht, 2000:

Tsuji et al., 2009







17

### **Schrote im Feldhasen**



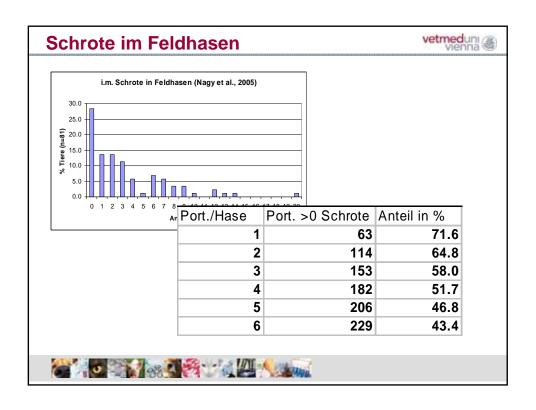


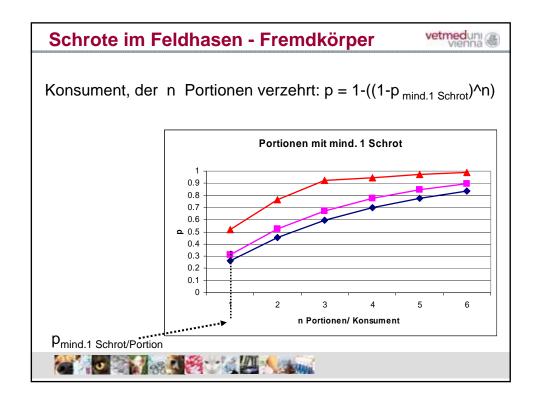
Intramuskuläre Schrote

- →65/91 Hasen (Paulsen et al., 2005)
- →46/92 Hasenkeulen Schrote (Fettinger et al., 2010)

ø 3 intramuskuläre Schrote pro Tier, Maximum 20.











# Reaktion von Geschoßfragmenten



im lebenden Tier

Studien v.a. bei Federwild, Geflügel (implantierte Schrote), max. 360 Tage Erhöhung der Gehalte in den Geweben?

- →Cu, Mo, Zn, Sb???
- →Ni ja, mit Folgen
- →W teils, aber ohne Folgen
- →Pb, Bi, Sn, Fe nein.

### Orale Aufnahme von Geschoßfragmenten

Studien v.a. bei Federwild, Geflügel

- →Unterschied Legierung und Sintermetall
- → Aufnahme von Magensteinchen: lange Verweildauer
- → Greifvögel: ev. Hochwürgen von Fremdkörpern (größenabhängig), Verdauung im Magen aber aggressiver
- →Cu, Pb, Ni, Fe, Sn: Erhöhung der Gewebegehalte (=Aufnahme nach Verdauung), W, Sb keine Erhöhng.



23

# **Exposition des Menschen**



- →Wildfleisch nur eine Quelle der Exposition
- → Welches Verzehrsszenario?
- →Essentielles Element ?
- → Grenzwerte ?
- →Einflüsse in der Lebensmittelkette auf Metallgehalte
- → Bioverfügbarkeit / Magen Dünndarm)



### Verzehrsszenarien



- → Durchschnittsverzehr ca. 0,5g/Jahr wenig aussagekräftig
- →BfR rechnet ca. 18 kg/Jahr als "hohen Verzehr"
- → Hoffmann (2013): Ø ca. 13 kg Schalenwildfleisch bzw. 66 Port. /Person und Jahr in Jägerhaushalten in Deutschland; "Singles": 31 kg /Person und Jahr
- → Anderer Ansatz: Gesamtfleischverzehr als Wildfleisch gerechnet



25

### Lebensmittelechtheit?



- →Im EU Recht gibt es diesen Begriff nicht
- → "Lebensmittelkontaktmaterialien" VO (EG) Nr. 1935/2004 : in erster Linie Kunststoffe
- → Keramikglasuren
- → Nationale Vorschriften (wenig über Metalle)
- → Oberflächen von Einrichtungen, die mit Fleisch in Kontakt kommen VO (EG) 853/2004
- → Normen, z.B. Alulegierungen DIN EN 601:2004-7 und DIN EN 602:2004-7

### **COE (2002)**

Pb, Ni nein

Cu, Fe sensorische Veränderungen entscheidend Zn nicht für feuchte und saure Lebensmittel Sn nicht für Lebensmittel pH<3

→ Sn in Konserven (Hitze >121°C, pH ~5) → 200 mg Zinn/kg Lebensmittel VO(EG) 1881/2006



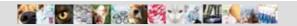
### Lebensmittelkette



Tab. 13: Metalle, Grenzwerte Mensch (JECFA, WHO)

		Essentiell Menschen	für	TDI / PMTDI (mg/kg BW und Tag)	TWI / PTWI (mg/kg BW und Woche)
Aluminium	AI	Nein			1,0 0ber LM
Antimon	Sb	Nein		0.006	
Arsen	As	Ja		-	(0,015) ALARA
Plai	Pù	Nein		-	(0,025) MOE
Eisen	Fe	Ja		8,0	-
Kupfer	Cu	Ja		0.5	
Molybdän	Mo	Ja		-	
Nickei	Mi	Nein		0.005-0.012	-
Wismut	Bi	Nein			-
Wolfram	W	Nein			-
Zinn, anorgan.	Sn	Nein		2	14
Zink	Zn	Ja		1	-

Werte in Klammern sind zurückgezogene Werte;
ALARA... Gehalte sollten so niedrig gehalten werden, wie mit vertretbarem Aufwand möglich;
MOE... Bewertung von Gehalten in Lebensmitteln nach Verzehrgewohnheiten und Schwellenwerten für
bestimmte Organ- / Entwicklungstoxizitäten
TDI .. duldbare tägliche Aufnahme in mg/kg Körpergewicht
PMTDI... provisor. maximale tägliche Aufnahme in mg/kg Körpergewicht
TWI... duldbare Aufnahme pro Woche in mg/kg Körpergewicht
PMTDI-.. provisor. maximale duldbare Aufnahme pro Woche in mg/kg Körpergewicht



27

### Lebensmittelkette



	Toxische Wirkungsschwelle (NOEL) oral, Friberg et al., 1979	Tagesbedarf nach Anke et al., 1991, 1993, Turconi et al., 2009 mg/d	Zufuhrmenge	Empfohlene Aufnahme Turconi et al., 2009 mg/d	Tolerierbare wöchentliche Aufnahmerate mg/d	Vergiftungen (Friberg et al., 1979)
Bi	450 mg					
Cu	100 mg/d		1.0 - 1.5	1.2		400 mg *(Mensch)
Мо	•	0.075		0.05-0.10		•
Ni	1000 mg/kg (Ratte)	0,025-0,035	0,025-0,030		0,6	
Pb					0,25	
Sn	100 mg/kg				140	250 mg/kg *(Mensch)
Zn	135 mg/d	7,0	10 für ♂ 7 für ♀	10 für ♂ 7 für ♀		1000 mg/kg ** (Schwein)
Sb						10 g ZnSO <sub>4</sub> letal (Mensch) 5 mg/kg ** (Ratte) 10 mg/kg * (Katze,

<sup>\*</sup> Erbrechen und Durchfall, akut \*\* bei chronischer Belastung



### Lebensmittelkette



Ändern sich die Metallgehalte in der Umgebung von Geschoßfragmenten während der Fleischreifung?

→ Für die meisten Metalle ist wenig/nichts bekannt. Bei Cu und Fe ist die Erhöhung der Gehalte sehr kleinräumig. Studien des BfR (2013): Cu,Zn in "bleifrei" erlegtem Wild nicht erhöht.

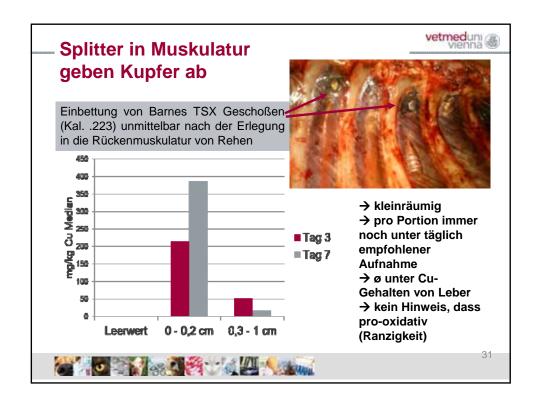
Bei der Verarbeitung von Fleisch sind verschiedene Prozesse zu berücksichtigen, die zur Freisetzung von Metallen (Metallsalzen) bzw. zur Konzentrationsänderung führen können.

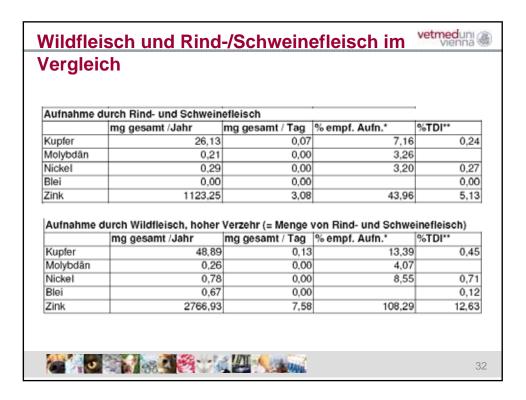
- → Salzzusatz 2%
- → Natriumnitrit /-nitrat ~0.1%
- → Trocknung bis -30%
- → Säuerung (pH <5)
- → Erhitzung >100°C

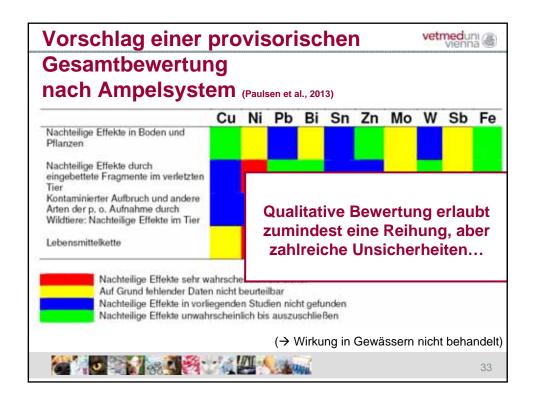
Für Pb gibt es 2 Studien mit Extremrezepten Für Cu gibt es 2 Studien mit realistischen Prozeduren



20







## Zusammenfassung



Splitterbildung primäre Frage

Essentiell für den Menschen: Eisen, Kupfer, Molybdän, Zink.

Als Lebensmittelkontaktmaterial: Zinn; gegen Kupfer und Eisen sprechen nur sensorische Veränderungen

Nickel: Kontaktallergen

Zink: säureempfindlich, Tagesversorgung durch Fleisch schon bei 50%, Wildfleisch hat dabei mehr Zn als Rind- und Schweinefleisch

Bei Eisen und Zinn bestehen aus lebensmittelhygienischer Sicht geringere Vorbehalte, bei Kupfer, Wolfram, und schließlich bei Wismut und Molybdän sind weitere Studien notwendig



### **Weitere Informationen**



### Symposium im März 2013 am BFR (Berlin):

http://www.bfr.bund.de/de/uebersicht\_der\_praesentationen\_zum\_bmelv\_bfr\_symposium\_alle\_s\_wild\_stand\_der\_wissensc\_haft\_zum\_verhalten\_bleifreier\_munition\_bei\_der\_jagd\_sowie\_z\_um\_eintrag\_der\_munitionsbestandteile\_blei\_kupfer\_und\_zink\_in\_jagdlich\_gewonnenes\_wildbret\_am\_18\_3\_2013-133154.html

http://www.bfr.bund.de/de/uebersicht\_der\_praesentationen\_zum\_bmelv\_bfr\_symposium\_alle\_s\_wild\_stand\_der\_wissensc haft\_zum\_verhalten\_bleifreier\_munition\_bei\_der\_jagd\_sowie\_z um\_eintrag\_der\_munitionsbestandteile\_blei\_kupfer\_und\_zink in\_jagdlich\_gewonnenes\_wildbret\_am\_19\_3\_2013-133155.html



25

# **Danksagung**











